

MIKROGEL-ENTHALTENDE THERMOPLASTISCHE ELASTOMER-ZUSAMMENSETZUNG

BESCHREIBUNG

5

EINLEITUNG:

Die vorliegende Erfindung betrifft eine, thermoplastische Werkstoffe sowie vernetzte Mikrogele, die nicht durch energiereiche Strahlung vernetzt sind, enthaltende thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung, Verfahren zu ihrer
10 Herstellung, ihre Verwendung zur Herstellung thermoplastisch verarbeitbarer Formartikel, sowie aus der thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzung hergestellte Formartikel.

STAND DER TECHNIK

15 Der Einsatz von Mikrogelen zur Eigenschaftssteuerung von Elastomeren ist bekannt (z.B. EP-A-405216, DE-A 4220563, GB-PS 1078400, DE 19701487, DE 19701489, DE 19701488, DE 19834804, DE 19834803, DE 19834802, DE 19929347, DE 19939865, DE 19942620, DE 19942614, DE 10021070, DE 10038488, DE10039749, DE 10052287, DE 10056311 und DE 10061174). In den
20 Druckschriften EP-A-405216, DE-A-4220563 sowie in GB-PS-1078400 wird die Verwendung von CR-, BR- und NBR-Mikrogelen in Mischungen mit doppelbindungshaltigen Kautschuken beansprucht. In DE 19701489 wird die Verwendung von nachträglich modifizierten Mikrogelen in Mischungen mit doppelbindungshaltigen Kautschuken wie NR, SBR und BR beschrieben.

25 Die Verwendung von Mikrogelen zur Herstellung von thermoplastischen Elastomeren wird in keiner dieser Schriften gelehrt.

In Chinese Journal of Polymer Science, Band 20, Nr. 2, (2002), 93 – 98, werden durch energiereiche Strahlung vollständig vernetzte Mikrogele und ihre Verwendung zur Erhöhung der Schlagzähigkeit von Kunststoffen beschrieben.

30 Ähnlich offenbart die US 20030088036 A1 verstärkte wärmehärtende Harzzusammensetzungen, bei deren Herstellung ebenfalls strahlenvernetzte Mikrogelpartikel mit wärmehärtenden Prepolymeren vermischt werden (s. a. EP 1262510 A1). In diesen Druckschriften wird als bevorzugte Strahlungsquelle zur

Herstellung der Mikrogelpartikel eine radioaktive Cobaltquelle erwähnt. Durch den Einsatz der Strahlenvernetzung werden sehr homogen vernetzte Mikrogel-Partikel erhalten. Nachteilig ist an dieser Art der Vernetzung jedoch insbesondere, dass eine Übertragung dieses Verfahrens aus dem Labormaßstab in eine

5 großtechnische Anlage sowohl unter ökonomischen Gesichtspunkten als auch unter Arbeitssicherheitsaspekten nicht realistisch ist. Nicht durch energiereiche Strahlung vernetzte Mikrogele werden in den genannten Druckschriften nicht verwendet. Weiterhin ist bei der Verwendung vollständig strahlenvernetzter Mikrogele die Moduländerung von der Matrixphase zur dispergierten Phase

10 unmittelbar. Hierdurch kann es bei schlagartiger Beanspruchung zu Abreißeffekten zwischen Matrix und dispergierter Phase kommen, wodurch die mechanischen Eigenschaften, das Quellverhalten und die Spannungsrissskorrosion etc. beeinträchtigt werden.

Aus der DE 3920332 sind kautschukverstärkte Harzzusammensetzungen

15 bekannt, die (i) ein Matrixharz mit einer Glasübergangstemperatur von mindestens 0°C und (ii) 1 bis 60 Gew.-% in dem Matrixharz dispergierter Kautschukteilchen umfassen. Die dispergierten Teilchen sind dadurch gekennzeichnet, daß sie aus hydrierten Blockcopolymeren aus einem konjugierten Dien und einer vinylaromatischen Verbindung bestehen. Die Teilchen weisen zwangsläufig zwei

20 Glasübergangstemperaturen auf, wobei die eine bei -30°C oder weniger liegt. Die Teilchen weisen eine Mikrophasen-Struktur aus getrennten Mikrophasen mit harten Segmenten und weichen Segmenten auf, in der die harten Segmente und die weichen Segmente abwechselnd in Form von konzentrischen Mehrfachschichten miteinander laminiert sind. Die Herstellung dieser speziellen

25 Teilchen ist sehr aufwändig, da man von den Ausgangsprodukten für die Teilchen (Blockcopolymere) zuerst eine Lösung in organischen Lösungsmitteln herstellen muss. Im zweiten Schritt setzt man Wasser und gegebenenfalls Emulgatoren zu, dispergiert die organische Phase in geeigneten Aggregaten, zieht anschließend das Lösungsmittel ab und fixiert dann die in Wasser dispergierten Teilchen durch

30 Vernetzung mit einem Peroxid. Es ist außerdem sehr schwierig, nach diesem Verfahren Teilchengrößen von weniger als 0,25 µm herzustellen, was nachteilig für das Fließverhalten ist.

Aus der DE 3922103 ist ein Verfahren zur Herstellung von Mischungen thermoplastischer Polymerisate in Pulverform aus wässrigen Emulsionen bekannt durch gemeinsame Koagulation eines teilchenförmigen, teilvernetzten kautschukartigen Copolymerisats und eines thermoplastischen Harzes. Die teilvernetzten kautschukartigen Copolymerisate sind Pfropf-Copolymere und weisen eine Core-Shell-Struktur auf. Es sind also keine statistischen Copolymere. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzungen werden nicht erwähnt. Weiterhin sind die nach diesem Verfahren erhaltenen Kautschuk-Copolymerisate teilvernetzt und weisen eine geringe Vernetzungsdichte auf, so dass der Quellungsindex relativ hoch ist. Derartige, niedrig vernetzte kautschukartige Copolymerisate weisen bei der Einarbeitung in thermoplastische Harze bzw. Thermoplaste eine geringe Formstabilität auf, werden zerschert und die Bruchstücke lagern sich zu unregelmäßig geformten Haufwerken zusammen. Die daraus resultierenden Inhomogenitäten führen zu Fehlstellen in der Oberfläche der thermoplastischen Formkörper (Stippenbildung). Daher sind derartige, niedrig vernetzte kautschukartige Propf-Copolymerisate nachteilig.

Aus der US 5536613 ist ein Verfahren zur Herstellung einer Toner-Zusammensetzung, die ein Tonerharz enthält, das ein partiell vernetztes thermoplastisches Harz ist. Diese Druckschrift erwähnt jedoch lediglich thermoplastische Partikel. Es werden keine Kautschukpartikel beschrieben.

Aus der DE 10035493 ist ein Verfahren zur Herstellung vernetzter Kautschukpartikel bekannt. Die DE 10035493 offenbart auch die Verwendung der vernetzten Kautschukpartikel als Füllstoff in Kautschuk und Thermoplasten. Die Herstellung thermoplastischer Elastomer-Zusammensetzungen wird jedoch nicht beschrieben. Auch impliziert die Anwendung von vernetzten Kautschukpartikeln als Füllstoff die Verwendung harter Mikrogel-Partikel, die hohe Glasübergangstemperaturen von üblicherweise über 100°C aufweisen und mit hohen Peroxidmengen vernetzt sind, so dass keine thermoplastischen Elastomere resultieren können.

Ähnlich beschreibt die JP 02053803 Mikrogele mit einem Styrol-Gehalt von mindestens 70 Gew.-%, die somit Glasübergangstemperaturen von mehr als 50°C aufweisen, also Thermoplaste sind. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzungen können somit nicht gebildet werden.

Die US 4173556 beschreibt „elastoplastische“ Zusammensetzungen von Kautschuk und Polyamid. Diese Zusammensetzungen werden durch zwei verschiedene Verfahren hergestellt. Das erste Verfahren ist das Verfahren der dynamischen Vulkanisation, wie oben erwähnt. Das zweite Verfahren beinhaltet die Einarbeitung des Kautschuks durch Mahlen. Die Herstellung und Einarbeitung von Mikrogelen wird nicht beschrieben.

AUFGABENSTELLUNG

Polymerwerkstoffe können nach ihrem Strukturaufbau, ihrem deformationsmechanischen Verhalten und dementsprechend nach ihren Eigenschaften und Anwendungsbereichen in mehrere Gruppen eingeteilt werden. Traditionell stehen auf der einen Seite die amorphen bzw. teilkristallinen Thermoplaste, die aus langen, unvernetzten Polymerketten bestehen. Bei Raumtemperatur sind Thermoplaste hartspröde bis zäh-elastisch. Diese Werkstoffe werden durch Druck und Temperatur plastifiziert und können dabei umgeformt werden. Auf der anderen Seite stehen die Elastomere oder Gummiwerkstoffe. Bei Elastomeren handelt es sich um ein vernetztes Kautschukprodukt. Dabei kann es sich um Natur- oder Synthesekautschuk handeln. Die Kautschuke können nur im unvernetzten Zustand verarbeitet werden. Dann weisen sie ein zähplastisches Verhalten auf. Erst durch Beigabe von Vernetzungskemikalien wie beispielsweise Schwefel oder Peroxid erhält man beim anschließenden Erwärmen ein Vulkanisat bzw. den elastischen Gummi. Bei diesem "Vulkanisationsvorgang" werden die locker fixierten einzelnen Kautschukmoleküle durch Aufbau von chemischen Bindungen untereinander chemisch verknüpft. Hierbei wandelt sich das amorphe Vorprodukt Kautschuk zum Elastomer mit der typischen Gummi-Elastizität um. Der Vulkanisationsvorgang ist nicht reversibel, außer durch thermische oder mechanische Zerstörung.

Die Thermoplastischen Elastomere (im Folgenden kurz TPE) zeigen ein völlig anderes Verhalten. Diese Werkstoffe werden bei Erwärmung plastisch und bei Abkühlung wieder elastisch. Im Gegensatz zur chemischen Vernetzung bei Elastomeren handelt es sich hier um eine physikalische Vernetzung. In ihrer Struktur und in ihrem Verhalten stehen die TPE demnach zwischen den

Thermoplasten und den Elastomeren, und sie verbinden die leichte Verarbeitbarkeit der Thermoplaste mit den wesentlichen Eigenschaften von Gummi. Oberhalb von T_g bis zum Schmelzpunkt bzw. bis zur Erweichungstemperatur verhalten sich die TPE wie Elastomere, sind aber bei höheren Temperaturen thermoplastisch verarbeitbar. Durch physikalische Vernetzung zum Beispiel über (teil-)kristalline Bereiche entsteht beim Abkühlen eine thermoreversible Struktur mit elastischen Eigenschaften.

Im Unterschied zur Kautschukverarbeitung liegt bei der Verarbeitung von TPE-Werkstoffen kein Kalt/Warm-Prozeß sondern ein Warm/Kalt-Prozeß zugrunde. Berücksichtigt man vor allem bei weichen, hochelastischen TPE-Materialien das ausgeprägte strukturviskose Schmelz- bzw. Erweichungsverhalten, so können bei der TPE-Verarbeitung die typischen Thermoplastverfahren wie Spritzguß, Extrusion, Hohlkörper, Blasformen und Tiefziehen angewendet werden. Die Produkteigenschaften hängen in erster Linie von der Struktur und der Phasenmorphologie ab; bei Elastomerlegierungen spielen z.B. die Partikelgröße, die Partikelgrößenverteilung oder die Partikelverstreckung der dispersen Phase eine große Rolle. Diese Strukturmerkmale lassen sich bei der Verarbeitung in gewissen Grenzen beeinflussen. Ein weiterer, wesentlicher Vorteil der TPE-Werkstoffe gegenüber den klassischen, chemisch vernetzten Elastomeren ist in der grundsätzlichen Eignung zur Wiederverwertbarkeit zu sehen. Wie bei allen Kunststoffen wird auch bei den TPE-Werkstoffen ein mit der Zahl der Verarbeitungsschritte steigender Viskositätsabbau festgestellt, der allerdings zu keiner signifikanten Verschlechterung der Produkteigenschaften führt.

Seit der Entdeckung der TPE's zeichnet sich diese Materialklasse dadurch aus, daß sie durch die Kombination von einer Hartphase und einer Weichphase gebildet wird. Die bislang bekannten TPEs werden in zwei Hauptgruppen unterteilt:

- Blockcopolymerisate und
- Legierungen von Thermoplasten mit Elastomeren.

Blockcopolymerisate:

Die Zusammensetzung der Co-Monomere bestimmt das Verhältnis von Hartphase zu Weichphase, bestimmt welche Phase die Matrix darstellt und wie

die Grundeigenschaften sind. Eine echte Morphologie ist auf molekularer Ebene erkennbar, wenn beispielsweise die Unterschlußkomponente aggregiert oder kristallisiert. Problematisch ist bei diesen Materialien die Temperaturabhängigkeit dieser physikalischen Morphologiefixierung, d.h. es gibt eine Grenztemperatur bei der die Morphologiefixierung aufgelöst wird. Dies kann durch damit verbundene
5 Änderungen der Eigenschaften Probleme bei der Verarbeitung hervorrufen.

Zu den Blockpolymeren gehören beispielsweise Styrolblockcopolymere (TPE-S), wie Butadien (SBS)-, Isopren (SIS)- und Ethylen/Butylen (SEBS)-Typen, Polyether-Polyamid-Blockcopolymere (TPE-A), Thermoplastische Copolyester,
10 Polyetherester (TPE-E) und Thermoplastische Polyurethane (TPE-U), die weiter unten im Zusammenhang mit den erfindungsgemäß verwendbaren Ausgangsmaterialien noch näher beschrieben sind.

Die zweite Hauptgruppe des Werkstoffes TPE sind die Elastomerlegierungen. Elastomerlegierungen sind Polymerblends oder -
15 verschnitte, die sowohl Thermoplast- als auch Elastomeranteile enthalten. Die Herstellung erfolgt durch "Verschneiden", d.h. intensives Vermischen in einem Mischgerät (Innenmischer, Extruder, o.ä.) der Rohstoffe. Es können unterschiedlichste Mischungsverhältnisse zwischen der harten Phase und der weichen Phase auftreten. Die weiche Phase kann sowohl unvernetzt (TPE-0) als
20 auch vernetzt vorliegt (TPE-V). Im idealen TPE-Blend liegen kleine Elastomerpartikel, die gleichmäßig feindispers in der Thermoplastmatrix verteilt sind, vor. Je feiner die Verteilung und je höher der Vernetzungsgrad der Elastomerteilchen, um so ausgeprägter sind die elastischen Eigenschaften des resultierenden TPE. Diese TPE-Blends werden beispielsweise durch die
25 sogenannte "dynamischen Vulkanisation" oder Reaktivextrusion hergestellt, bei der die Kautschukteilchen während des Misch- und Dispergierprozesses 'in situ' vernetzt werden (s. z.B. US 5013793). Das Eigenschaftsbild dieser Blends hängt demnach wesentlich vom Anteil, vom Vernetzungsgrad und von der Dispergierung der Kautschukteilchen ab. Durch diese Blendtechnologie sind die verschiedensten
30 Kombinationen herstellbar. Dabei werden die physikalisch-mechanischen Eigenschaften wie auch die chemische Beständigkeit und Verträglichkeit gegenüber Kontaktmedien im wesentlichen durch die Einzeleigenschaften der Blendkomponenten bestimmt. Durch die Optimierung der "Verschnittgüte" und des

Vernetzungsgrades lassen sich bestimmte physikalische Eigenschaften verbessern. Trotzdem ist es ein Kennzeichen dieser Klasse, daß die dispergierte Phase unregelmäßig geformt und grobdispers vorliegt. Je weniger verträglich die Polymere sind, desto gröber ist die entstehende Struktur. Technisch interessant sind besonders die nicht verträglichen Kombinationen wie beispielsweise eine dispergierte Phase aus NBR-Kautschuk in einer PP Matrix. Um in diesen Fällen die Verträglichkeit zu verbessern und so die Endigenschaften des entstehenden Materials in der gewünschten Weise zu beeinflussen, kann vor der dynamischen Vulkanisation ein Homogenisierungsmittel hinzugesetzt werden. In etwa 1 % des Homogenisierungsmittels sind für viele Anwendungsfälle ausreichend. Die Homogenisierungsmittel basieren in der Regel auf Block Co-Polymeren, deren Blöcke mit jeweils einer der Blendphasen verträglich sind. Beide Phasen können hierbei je nach Mengenverhältnissen sowohl die kontinuierliche als auch die diskontinuierliche Phase darstellen. Bisher war es nicht möglich, die Morphologie dieses Materials sicher einzustellen. Zur Erzeugung von besonders feinteiligen dispergierten Phasen sind ggf. große Mengen des Homogenisierungsmittels notwendig, die jedoch die Grenzeigenschaften des Endmaterials wiederum nachteilig beeinflussen. Technisch hergestellte und kommerziell erhältliche Thermoplastische Vulkanisate zeigen ein Maximum der Verteilung des Durchmessers der dispergierten Phase zwischen 2 µm und 4 µm mit einzelnen Volumenelementen bis zu 30 µm.

Unter den Elastomerlegierungen basieren die gebräuchlichsten Kombinationen auf EPDM mit PP. Weitere Elastomerlegierungen basieren auf NR/PP Blends (thermoplastischer Naturkautschuk), NBR/PP-Blends (NBR = Acrylnitril-Butadien-Kautschuk), IIR (XIIIR)/PP-Blends (Butyl- oder Halobutylkautschuke als elastomeren Phasenbestandteile), EVA/PVDC-Blends ("Alcryn" Verschnitt von Ethylen-Vinylacetat-Kautschuk (EVA) und Polyvinylidenchlorid (PVDC) als thermoplastische Phase.) und NBR/PVC-Blends. Eine gezielte Einstellung der Morphologie der dispergierten Phase und damit eine gezielte Einstellung der gewünschten Eigenschaften der TPEs in diesen Polymerblend-TPEs ist jedoch aufgrund der „in-situ“-Bildung der dispergierten Phase und der Vielzahl der dabei einfließenden Parameter praktisch nicht möglich.

Die vorliegenden Erfinder stellten sich daher die Aufgabe neue Zusammensetzungen mit thermoplastischen Elastomereigenschaften zu finden, die leicht aus an sich bekannten Ausgangsmaterialien herstellbar sind, und deren Eigenschaften sich in einfacher und vorhersehbarer Weise einstellen lassen. Die neuen Zusammensetzungen sollten im großtechnischen Maßstab herstellbar sein und keine Probleme der Arbeitssicherheit aufwerfen. Weiterhin sollte es in den Zusammensetzungen bei schlagartiger Beanspruchung nicht zu Abreißeffekten zwischen Matrix und dispergierter Phase kommen, so dass die mechanischen die mechanischen Eigenschaften, das Quellverhalten und die Spannungsrisskorrosion etc. beeinträchtigt werden. Die Herstellung der Mikrogele für die Zusammensetzung sollte einfach sein und es erlauben, die Partikelgrößenverteilungen der Mikrogeleilchen gezielt bis zu sehr kleinen durchschnittlichen Partikelgrößen einzustellen.

15 BESCHREIBUNG DER ERFINDUNG

Völlig überraschend fanden die Erfinder, dass es möglich ist, durch Einarbeiten von vernetzten Mikrogele, die nicht durch energiereiche Strahlung vernetzt sind, auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren in thermoplastische Werkstoffe Zusammensetzungen mit einer neuartigen Eigenschaftskombination bereitzustellen. Durch die Bereitstellung der neuen Zusammensetzung gelingt es dabei überraschend die o.g. Nachteile der bekannten konventionellen Thermoplasten und TPEs zu überkommen und gleichzeitig thermoplastische Elastomerzusammensetzungen mit hervorragenden Gebrauchseigenschaften bereitzustellen. Da durch das Einarbeiten von Mikrogele in thermoplastische Werkstoffe thermoplastische Elastomerzusammensetzungen erhalten werden, ist es möglich, die Morphologieeinstellung der dispergierten Phase räumlich und zeitlich von der Herstellung des TPE Materials zu entkoppeln. Die Morphologieherstellung kann sicher reproduziert werden, da die dispergierte Phase ein Mikrogele ist, dessen Morphologie bei der Herstellung in an sich bekannter Weise gesteuert werden kann, und die sich beim Einarbeiten in den thermoplastischen Werkstoff im wesentlichen nicht mehr verändert. In den erfindungsgemäß hergestellten Zusammensetzungen lässt sich die Polymermikrostruktur sowohl der dispergierten

Phase als auch der kontinuierlichen Phase in weiten Grenzen verändern, so dass sich maßgeschneiderte TPEs aus beliebigen thermoplastischen Werkstoffen herstellen lassen, was nach den bisherigen Verfahren zur Herstellung der konventionellen TPEs nicht möglich war. Durch Steuerung des Vernetzungsgrads und des Funktionalisierungsgrads in der Oberfläche und im Kern der dispergierten Mikrogele, lassen sich die gewünschten Eigenschaften der resultierenden TPEs weiter steuern. Auch kann die Glasübergangstemperatur der dispergierten Mikrogel-Phase in den Grenzen von -100 °C bis zu weniger als 50 °C gezielt eingestellt werden, wodurch wiederum die Eigenschaften der resultierenden TPEs gezielt eingestellt werden können. Dadurch kann auch die Differenz der Glasübergangstemperaturen zwischen dispergierter Phase und kontinuierlicher Phase gezielt eingestellt werden und beispielsweise zwischen 0°C und 250 °C betragen. Mit der durch die Erfindung bereitgestellten neuen Klasse von TPEs gelingt es außerdem auch thermodynamisch verträgliche und thermodynamisch unverträgliche Polymere zu neuen TPEs zu kombinieren, die nach den konventionellen Verfahren nicht zugänglich waren. In den neuen durch die Erfindung bereitgestellten TPEs können die dispergierte Phase und die kontinuierliche Phase jeweils die Hartphase und die Weichphase darstellen. Durch Steuerung der Eigenschaften der Mikrogele und der Mengenverhältnissen kann die dispergierte Phase in aggregierten Clustern oder gleichmäßig verteilt und in allen Zwischenformen in der Matrix vorliegen.

Dies ist bei den nach herkömmlichen Verfahren hergestellten TPEs, bei denen die dispergierte Phase „in-situ“ während der Herstellung der TPEs gebildet wird, nicht möglich.

Weiterhin stellten die Erfinder nicht nur überraschend fest, dass sich durch das Einarbeiten von Mikrogelen in thermoplastische Kunststoffe thermoplastische Elastomere herstellen lassen sondern dass sich durch das Einarbeiten von Mikrogelen in beispielsweise nach konventionellen Verfahren hergestellten thermoplastischen Elastomeren, deren Eigenschaften, wie z.B. Formbeständigkeit, Transparenz, gezielt verbessern lassen.

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen können durch ein einfaches Verfahren in industriellem Maßstab hergestellt werden, ohne die Verwendung von durch energiereiche Strahlung vernetzten Mikrogelen. Die erfindungsgemäß

verwendeten Mikrogele erlauben eine weniger unmittelbare Moduländerung zwischen der Matrixphase und der dispergierten Phase, was zu einer Verbesserung der mechanischen Eigenschaften der Zusammensetzung führt.

5 Besonders überraschend können bei Verwendung thermoplastischer Elastomere als Komponente (A) durch die Einarbeitung der erfindungsgemäß hergestellten Mikrogele (B) die physikalischen Eigenschaften, wie zum Beispiel Transparenz und Ölbeständigkeit verbessert werden.

Die vorliegende Erfindung stellt somit eine thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung bereit, die mindestens einen thermoplastischen Werkstoff (A) 10 und mindestens ein nicht durch energiereiche Strahlung vernetztes Mikrogel (B) auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren enthält.

Mikrogel- bzw. Mikrogelephase (B)

Das in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung verwendete Mikrogel (B) 15 ist ein vernetztes Mikrogel auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren. Bei den erfindungsgemäß verwendeten Mikrogelelen handelt es sich somit um vernetzte Homopolymere oder vernetzte statistische Copolymere. Die Begriffe Homopolymere und statistische Copolymere sind dem Fachmann bekannt und beispielsweise erläutert bei Vollmert, Polymer Chemistry, Springer 20 1973.

Das in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung verwendete vernetzte Mikrogel (B) ist ein nicht durch energiereiche Strahlung vernetztes Mikrogel. Energiereiche Strahlung meint hier zweckmäßig elektromagnetische Strahlung einer Wellenlänge von weniger als 0,1 μm .

25 Die Verwendung von durch energiereiche Strahlung vollständig homogen vernetzten Mikrogelelen ist nachteilig, weil sie im großtechnischen Maßstab praktisch nicht durchführbar ist und Probleme der Arbeitssicherheit aufwirft. Weiterhin kommt es in Zusammensetzungen, die unter Verwendung von durch energiereiche Strahlung vollständig homogen vernetzter Mikrogelelen hergestellt 30 wurden, bei schlagartiger Beanspruchung zu Abreißeffekten zwischen Matrix und dispergierter Phase, wodurch die mechanischen die mechanischen Eigenschaften, das Quellverhalten und die Spannungsrissskorrosion etc. beeinträchtigt werden.

Die in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung enthaltenen Primärpartikel des Mikrogels (B) weisen bevorzugt eine annähernd kugelförmige Geometrie auf. Als Primärpartikel werden nach DIN 53206:1992-08 die durch geeignete physikalische Verfahren (Elektronenmikroskop), als Individuen erkennbare, in der kohärenten Phase dispergierten Mikrogelteilchen bezeichnet (Vgl. z.B. Römpf Lexikon, Lacke und Druckfarben, Georg Thieme Verlag, 1998). Eine „annähernd kugelförmige“ Geometrie bedeutet, dass die dispergierten Primärpartikel der Mikrogele bei der Ansicht eines Dünnschnitts mit einem Elektronenmikroskop erkennbar im wesentlichen eine kreisförmige Fläche bilden (Vgl. z.B. Abb. 1).

Dadurch unterscheiden sich die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen wesentlich von den durch die „in-situ“-Verfahren erzeugten dispergierten Phasen, die im allgemeinen größer sind und eine irreguläre Form aufweisen (Vgl. z.B. Abb. 3). Die erfindungsgemäß dispergierten Mikrogelpartikel behalten ihre aus dem separaten Herstellungsverfahren der Mikrogele resultierende, im wesentlichen einheitliche Kugelform beim Dispergieren im thermoplastischen Werkstoff praktisch ohne Veränderung bei. Eine einfache Unterscheidung zwischen den erfindungsgemäßen, mikrogel-enthaltenden Zusammensetzungen von konventionell hergestellten TPEs ist anhand dieses Kriterium ohne weiteres möglich. In den konventionell hergestellten TPEs weist die dispergierte Phase keine einheitliche Morphologie auf, weshalb dort keine individualisierten Primärpartikel lokalisierbar sind.

In den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen können z.B. alle bekannten TPEs, insbesondere TPE-Us oder TPE-As als kontinuierliche Phase verwendet werden. Durch das Einarbeiten der Mikrogele (B) in die bekannten TPEs, insbesondere TPE-Us oder TPE-As kann völlig überraschend die Wärmeformbeständigkeit der TPEs, insbesondere der TPE-Us oder TPE-As verbessert werden. Insbesondere ist auch die Transparenz der erfindungsgemäßen Mikrogel-enthaltenden Zusammensetzungen auf Basis TPE-U oder TPE-A verbessert. Die bekannten TPE-Us sind nicht transparent, während die erfindungsgemäßen Mikrogel-enthaltenden Zusammensetzungen auf Basis TPE-U transparent sind. Durch das Einarbeiten der Mikrogele in TPE-As kann beispielsweise neben deren optischen Eigenschaften, wie Transparenz, deren Ölbeständigkeit überraschend stark verbessert werden.

In den in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung enthaltenen Primärpartikeln des Mikrogels (B) beträgt die Abweichung der Durchmesser eines einzelnen Primärpartikels, definiert als

5
$$[(d1 - d2) / d2] \times 100,$$

worin d1 und d2 zwei beliebige Durchmesser eines beliebigen Schnittes des Primärpartikels sind und d1 > d2 ist, bevorzugt weniger als 250 %, bevorzugter weniger als 200 %, noch bevorzugter weniger als 100 %, noch bevorzugter
10 weniger als 50 %.

Bevorzugt weisen mindestens 80 %, bevorzugter mindestens 90 %, noch bevorzugter mindestens 95% der Primärpartikel des Mikrogels eine Abweichung der Durchmesser, definiert als

15
$$[(d1 - d2) / d2] \times 100,$$

worin d1 und d2 zwei beliebige Durchmesser eines beliebigen Schnittes des Primärpartikels sind und d1 > d2 ist, von weniger als 250 %, bevorzugter weniger als 200 %, noch bevorzugter weniger als 100 % noch bevorzugter weniger als 50
20 % auf.

Die vorstehend erwähnte Abweichung der Durchmesser der einzelnen Partikel wird nach folgendem Verfahren bestimmt. Zunächst wird wie in den Beispielen beschrieben eine TEM-Aufnahme eines Dünnschnitts der erfindungsgemäßen Zusammensetzung hergestellt. Dann wird eine
25 transmissionselektronenmikroskopische Aufnahme bei einer Vergrößerung von 10000fach bis 85000fach hergestellt. In einer Fläche von 833,7 x 828,8 nm wird manuell an 10 Mikrogel-Primärpartikeln der größte und der kleinste Durchmesser als d1 und d2 bestimmt. Liegt die oben definierte Abweichung bei mindestens 80 %, bevorzugter mindestens 90 %, noch bevorzugter mindestens 95% der
30 vermessenen Mikrogel-Primärpartikeln jeweils unter 250 %, bevorzugter unter 100 %, noch bevorzugter weniger als 80 %, noch bevorzugter unter 50 %, so weisen die Mikrogel-Primärpartikeln das oben definierte Merkmal der Abweichung auf.

Liegt in der Zusammensetzung die Konzentration der Mikrogele so hoch, dass eine starke Überlagerung der sichtbaren Mikrogel-Primärpartikel erfolgt, kann die Auswertbarkeit durch vorheriges, geeignetes Verdünnen der Messprobe verbessert werden.

5 In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die Primärpartikel des Mikrogels (B) bevorzugt einen durchschnittlichen Teilchendurchmesser von 5 bis 500 nm, bevorzugter von 20 bis 400, noch bevorzugter von 30 bis 300, noch bevorzugter 40 bis 100 nm auf (Durchmesserangaben nach DIN 53206).

10 Da sich die Morphologie der Mikrogele beim Einarbeiten in den thermoplastischen Werkstoff (A) im wesentlichen nicht verändert, entspricht der durchschnittliche Teilchendurchmesser der dispergierten Primärpartikel im wesentlichen dem durchschnittlichen Teilchendurchmesser des verwendeten Mikrogels.

15 In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die eingesetzten Mikrogele (B) zweckmäßig in Toluol bei 23°C unlösliche Anteile (Gelgehalt) von mindestens etwa 70 Gew.-%, bevorzugter mindestens etwa 80 Gew.-%, noch bevorzugter mindestens etwa 90 Gew.-% auf. Der in Toluol unlösliche Anteil wird dabei in Toluol bei 23° bestimmt. Hierbei werden 250 mg des Mikrogels in 25 ml Toluol 24 Stunden unter Schütteln bei 23°C gequollen. Nach Zentrifugation mit
20 20.000 Upm wird der unlösliche Anteil abgetrennt und getrocknet. Der Gelgehalt ergibt sich aus dem Quotienten des getrockneten Rückstandes und der Einwaage und wird in Gewichtsprozent angegeben.

25 In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die eingesetzten Mikrogele (B) zweckmäßig in Toluol bei 23°C einen Quellungsindex von weniger als etwa 80, bevorzugter von weniger als 60 noch bevorzugter von weniger als 40 auf. So können die Quellungsindizes der Mikrogele (Qi) besonders bevorzugt zwischen 1 – 15 und 1-10 liegen. Der Quellungsindex wird aus dem Gewicht des in Toluol bei 23° für 24 Stunden gequollenen lösungsmittelhaltigen Mikrogels (nach Zentrifugation mit 20.000 Upm) und dem Gewicht des trockenen Mikrogels
30 berechnet:

$Q_i = \text{Naßgewicht des Mikrogels} / \text{Trockengewicht des Mikrogels}.$

Zur Ermittlung des Quellungsindex läßt man 250 mg des Mikrogels in 25 ml Toluol 24 h unter Schütteln quellen. Das Gel wird abzentrifugiert und gewogen und anschließend bei 70 °C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet und nochmals gewogen.

- 5 In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die eingesetzten Mikrogele (B) zweckmäßig Glasktemperaturen T_g von -100°C bis $+50^{\circ}\text{C}$, bevorzugter von -80°C bis $+20^{\circ}\text{C}$ auf.

- 10 In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die eingesetzten Mikrogele (B) zweckmäßig eine Breite des Glasübergangs von größer als 5°C , bevorzugt größer als 10°C , bevorzugter größer als 20°C auf. Mikrogele, die eine solche Breite des Glasübergangs aufweisen, sind in der Regel – im Gegensatz zu vollständig homogen strahlenvernetzten Mikrogelen – nicht vollständig homogen vernetzt. Dies führt dazu, dass die Moduländerung von der Matrixphase zur dispergierten Phase nicht unmittelbar ist. Hierdurch kommt es bei schlagartiger
- 15 Beanspruchung nicht zu Abreißeffekten zwischen Matrix und dispergierter Phase, wodurch die mechanischen Eigenschaften, das Quellverhalten und die Spannungsrissskorrosion etc. vorteilhaft beeinflusst werden.

- Die Bestimmung der Glasktemperatur (T_g) und der Breite des Glasübergangs (ΔT_g) der Mikrogele erfolgt mittels Differential-Scanning-
- 20 Kalorimetrie-(DSC). Für die Bestimmung von T_g und ΔT_g werden zwei Abkühl/Aufheiz-Zyklen durchgeführt. T_g und ΔT_g werden im zweiten Aufheiz-Zyklus bestimmt. Für die Bestimmungen werden 10-12 mg des ausgewählten Mikrogels in einem DSC-Probenbehälter (Standard-Aluminium-Pfanne) von Perkin-Elmer eingesetzt. Der erste DSC-Zyklus wird durchgeführt, indem die
- 25 Probe zuerst mit flüssigem Stickstoff auf -100°C abgekühlt und dann mit einer Geschwindigkeit von 20K/min auf $+150^{\circ}\text{C}$ aufgeheizt wird. Der zweite DSC-Zyklus wird durch sofortige Abkühlung der Probe begonnen, sobald eine Probentemperatur von $+150^{\circ}\text{C}$ erreicht ist. Die Abkühlung erfolgt mit einer Geschwindigkeit von ungefähr 320 K/min. Im zweiten Aufheizzyklus wird die Probe
- 30 wie im ersten Zyklus noch einmal auf $+150^{\circ}\text{C}$ aufgeheizt. Die Aufheizgeschwindigkeit im zweiten Zyklus ist erneut 20K/min. T_g und ΔT_g werden graphisch an der DSC-Kurve des zweiten Aufheizvorgangs bestimmt. Für diesen Zweck werden an die DSC-Kurve drei Geraden angelegt. Die 1. Gerade wird am

Kurventeil der DSC-Kurve unterhalb T_g , die 2. Gerade an dem durch T_g verlaufenden Kurvenast mit Wendepunkt und die 3. Gerade an dem Kurvenast der DSC-Kurve oberhalb T_g angelegt. Auf diese Weise werden drei Geraden mit zwei Schnittpunkten erhalten. Beide Schnittpunkte sind jeweils durch eine charakteristische Temperatur gekennzeichnet. Die Glastemperatur T_g erhält man als Mittelwert dieser beiden Temperaturen und die Breite des Glasübergangs ΔT_g erhält man aus der Differenz der beiden Temperaturen.

Die in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung enthaltenen, nicht durch energiereiche Strahlung vernetzten Mikrogele (B) auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren können in an sich bekannter Weise hergestellt werden (s. zum Beispiel EP-A- 405 216, EP-A-854171, DE-A 4220563, GB-PS 1078400, DE 197 01 489.5, DE 197 01 488.7, DE 198 34 804.5, DE 198 34 803.7, DE 198 34 802.9, DE 199 29 347.3, DE 199 39 865.8, DE 199 42 620.1, DE 199 42 614.7, DE 100 21 070.8, DE 100 38 488.9, DE 100 39 749.2, DE 100 52 287.4, DE 100 56 311.2 und DE 100 61 174.5). In den Patent(anmeldungen) EP-A 405 216, DE-A 4220563 sowie in GB-PS 1078400 wird die Verwendung von CR-, BR- und NBR-Mikrogelen in Mischungen mit doppelbindungshaltigen Kautschuken beansprucht. In DE 197 01 489.5 wird die Verwendung von nachträglich modifizierten Mikrogelen in Mischungen mit doppelbindungshaltigen Kautschuken wie NR, SBR und BR beschrieben. Unter Mikrogelen werden erfindungsgemäß zweckmäßig Kautschukpartikel verstanden, die insbesondere durch Vernetzung folgender Kautschuke erhalten werden:

- | | |
|---------|---|
| BR: | Polybutadien, |
| 25 ABR: | Butadien/Acrylsäure-C1-4Alkylestercopolymere, |
| IR: | Polyisopren, |
| SBR: | statistische Styrol-Butadien-Copolymerisate mit Styrolgehalten von 1-60, vorzugsweise 5-50 Gewichtsprozent, |
| X-SBR: | carboxylierte Styrol-Butadien-Copolymerisate |
| 30 FKM: | Fluorkautschuk, |
| ACM: | Acrylatkautschuk, |
| NBR: | Polybutadien-Acrylnitril-Copolymerisate mit Acrylnitrilgehalten von 5-60, vorzugsweise 10-50 Gewichtsprozent, |

- X-NBR: carboxlierte Nitrilkautschuke
 CR: Polychloropren
 IIR: Isobutylen/Isopren-Copolymerisate mit Isoprengehalten von 0,5-10 Gewichtsprozent,
 5 BIIR: bromierte Isobutylen/Isopren-Copolymerisate mit Bromgehalten von 0,1-10 Gewichtsprozent,
 CIIR: chlorierte Isobutylen/Isopren-Copolymerisate mit Bromgehalten von 0,1-10 Gewichtsprozent,
 HNBR: teil- und vollhydrierte Nitrilkautschuke
 10 EPDM: Ethylen-Propylen-Dien-Copolymerisate,
 EAM: Ethylen/Acrylatcopolymere,
 EVM: Ethylen/Vinylacetatcopolymere
 CO und
 ECO: Epichlorhydrinkautschuke,
 15 Q: Silikonkautschuke,
 AU: Polyesterurethanpolymerisate,
 EU: Polyetherurethanpolymerisate
 ENR: Epoxydierter Naturkautschuk oder Mischungen davon.

20 Die Herstellung der unvernetzten Mikrogel-Ausgangsprodukte erfolgt zweckmäßig durch folgende Methoden:

1. Emulsionspolymerisation
2. Außerdem können natürlich vorkommende Latices wie z.B. Naturkautschuklatex eingesetzt werden.

25 In der erfindungsgemäßen thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzung sind die verwendeten Mikrogele (B) bevorzugt solche, die durch Emulsionspolymerisation und Vernetzung erhältlich sind.

Bei der Herstellung der erfindungsgemäß verwendeten Mikrogele durch Emulsionspolymerisation werden beispielsweise folgende, radikalisch
 30 polymerisierbare Monomere eingesetzt: Butadien, Styrol, Acrylnitril, Isopren, Ester der Acryl- und Methacrylsäure. Tetrafluorethylen, Vinylidenfluorid, Hexafluorpropen, 2-Chlorbutadien, 2,3-Dichlorbutadien sowie doppelbindungshaltige Carbonsäuren wie z.B. Acrylsäure, Methacrylsäure,

Maleinsäure, Itakonsäure etc., doppelbindungshaltige Hydroxyverbindungen wie z.B. Hydroxyethylmethacrylat, Hydroxyethylacrylat, Hydroxybutylmethacrylat, Aminfunktionalisierte (Meth)acrylate, Acrolein, N-Vinyl-2-pyrrolidon, N-Allyl-Harnstoff und N-Allyl-Thioharnstoff, sekundäre Amino-(meth)-acrylsäureester wie

5 2-tert-Butylaminobethylmethacrylat und 2-tert-Butylaminoethylmethacrylamid etc. Die Vernetzung des Kautschukgels kann direkt während der Emulsionspolymerisation, wie durch Copolymerisation mit vernetzend wirkenden multifunktionellen Verbindungen oder durch anschließende Vernetzung wie untenstehend beschrieben erreicht werden. Die direkte Vernetzung während der

10 Emulsionspolymerisation ist bevorzugt. Bevorzugte multifunktionelle Comonomere sind Verbindungen mit mindestens zwei, vorzugsweise 2 bis 4 copolymerisierbaren C=C-Doppelbindungen, wie Diisopropenylbenzol, Divinylbenzol, Divinylether, Divinylsulfon, Diallylphthalat, Triallylcyanurat, Triallylisocyanurat, 1,2-Polybutadien, N,N'-m-Phenylmaleimid, 2,4-

15 Toluylenbis(maleimid) und/oder Triallyltrimellitat. Darüber hinaus kommen in Betracht die Acrylate und Methacrylate von mehrwertigen, vorzugsweise 2- bis 4-wertigen C₂ bis C₁₀ Alkoholen, wie Ethylenglykol, Propandiol-1,2, Butandiol, Hexandiol, Polyethylenglykol mit 2 bis 20, vorzugsweise 2 bis 8 Oxyethyleneinheiten, Neopentylglykol, Bisphenol-A, Glycerin, Trimethylolpropan,

20 Pentaerythrit, Sorbit mit ungesättigten Polyestern aus aliphatischen Di- und Polyolen sowie Maleinsäure, Fumarsäure, und/oder Itaconsäure.

Die Vernetzung zu Kautschuk-Mikrogelen während der Emulsionspolymerisation kann auch durch Fortführung der Polymerisation bis zu hohen Umsätzen oder im Monomierzulaufverfahren durch Polymerisation mit

25 hohen internen Umsätzen erfolgen. Eine andere Möglichkeit besteht auch in der Durchführung der Emulsionspolymerisation in Abwesenheit von Reglern.

Für die Vernetzung der unvernetzten oder der schwach vernetzten Mikrogel-Ausgangsprodukte im Anschluß an die Emulsionspolymerisation setzt man am besten die Latices ein, die bei der Emulsionspolymerisation erhalten

30 werden. Auch Naturkautschuklatices können auf diese Weise vernetzt werden.

Geeignete, vernetzend wirkende Chemikalien sind beispielsweise organische Peroxide, wie Dicumylperoxid, t-Butylcumylperoxid, Bis-(t-butylperoxy-isopropyl)benzol, Di-t-butylperoxid, 2,5-Dimethylhexan-2,5-dihydroperoxid,

2,5-Dimethylhexin-3,2,5-dihydroper-oxid, Dibenzoyl-peroxid, Bis-(2,4-dichlorobenzoyl)peroxid, t-Butylperbenzoat sowie organische Azoverbindungen, wie Azo-bis-isobutyronitril und Azo-bis-cyclohexannitril sowie Di- und Polymercaptoverbindungen, wie Dimercaptoethan, 1,6-Dimercaptohexan, 1,3,5-
5 Trimercaptotriazin und Mercapto-terminierte Polysulfidkautschuke wie Mercapto-terminierte Umsetzungsprodukte von Bis-Chlorethylformal mit Natriumpolysulfid.

Die optimale Temperatur zur Durchführung der Nachvernetzung ist naturgemäß von der Reaktivität des Vernetzers abhängig und kann bei Temperaturen von Raumtemperatur bis ca. 180 °C gegebenenfalls unter
10 erhöhtem Druck durchgeführt werden (siehe hierzu Houben-Weyl, Methoden der organischen Chemie, 4. Auflage, Band 14/2, Seite 848). Besonders bevorzugte Vernetzungsmittel sind Peroxide.

Die Vernetzung C=C-Doppelbindungen enthaltender Kautschuke zu Mikrogelen kann auch in Dispersion bzw. Emulsion bei gleichzeitiger, partieller,
15 ggf. vollständiger, Hydrierung der C=C Doppelbindung durch Hydrazin wie in US 5,302,696 oder US 5,442,009 beschrieben oder ggf. andere Hydrierungsmitteln, beispielsweise Organometallhydridkomplexe erfolgen.

Vor, während oder nach der Nachvernetzung kann ggf. eine Teilchenvergrößerung durch Agglomeration durchgeführt werden.

20 Bei dem erfindungsgemäß verwendeten Herstellungsverfahren werden stets nicht vollständig homogen vernetzte Mikrogele erhalten, die die oben beschriebenen Vorteile aufweisen können.

Als Mikrogele zur Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzung können sowohl nicht-modifizierte Mikrogele, die im wesentlichen keine reaktiven
25 Gruppen insbesondere an der Oberfläche aufweisen als auch, modifizierte, mit funktionellen Gruppen, insbesondere an der Oberfläche modifizierte Mikrogele verwendet werden. Letztere können durch chemische Umsetzung der bereits vernetzten Mikrogele mit gegenüber C=C-Doppelbindungen reaktiven Chemikalien hergestellt werden. Diese reaktiven Chemikalien sind insbesondere
30 solche Verbindungen, mit deren Hilfe polare Gruppen wie z.B. Aldehyd-, Hydroxyl-, Carboxyl-, Nitril- etc. sowie schwefelhaltige Gruppen, wie z.B. Mercapto-, Dithiocarbamat-, Polysulfid-, Xanthogenat-, Thiobenzthiazol- und/oder Dithiophosphorsäuregruppen und/oder ungesättigte Dicarbonsäuregruppen an die

Mikrogele chemisch gebunden werden können. Dies trifft auch auf N,N'-m-Phenylendiamin zu. Ziel der Mikrogelmodifizierung ist die Verbesserung der Mikrogelverträglichkeit mit der Matrix, um eine gute Verteilbarkeit bei der Herstellung sowie eine gute Ankopplung zu erreichen.

- 5 Besonders bevorzugte Methoden der Modifizierung sind die Pfropfung der Mikrogele mit funktionellen Monomeren sowie die Umsetzung mit niedermolekularen Agentien.

- Für die Pfropfung der Mikrogele mit funktionellen Monomeren geht man zweckmäßigerweise von der wässrigen Mikrogeldispersion aus, die man mit
- 10 polaren Monomeren wie Acrylsäure, Methacrylsäure, Itakonsäure, Hydroxyethyl-(meth)-acrylat, Hydroxypropyl-(meth)-acrylat, Hydroxybutyl-(meth)-acrylat, Acrylamid, Methacrylamid, Acrylnitril, Acrolein, N-Vinyl-2-pyrrolidon, N-Allyl-Harnstoff und N-Allyl-Thioharnstoff sowie sekundären Amino-(meth)-acrylsäureester wie 2-tert-Butylaminoethylmethacrylat und 2-tert-
- 15 Butylaminoethylmethacrylamid unter den Bedingungen einer radikalischen Emulsionspolymerisation umsetzt. Auf diese Weise werden Mikrogele mit einer Kern/Schale-Morphologie erhalten, wobei die Schale eine hohe Verträglichkeit mit der Matrix aufweisen soll. Es ist wünschenswert, daß das im Modifikationsschritt verwendete Monomer möglichst quantitativ auf das unmodifizierte Mikrogel
- 20 aufpfropft. Zweckmäßigerweise werden die funktionellen Monomere vor der vollständigen Vernetzung der Mikrogele hinzudosiert.

- Für eine Oberflächenmodifikation der Mikrogele mit niedermolekularen Agentien kommen insbesondere folgende Reagentien in Frage: elementarer Schwefel, Schwefelwasserstoff und/oder Alkylpolymercaptanen, wie 1,2-
- 25 Dimercaptoethan oder 1,6-Dimercaptohexan, desweiteren Dialkyl- und Dialkylaryldithiocarbamat, wie den Alkalisalzen von Dimethyldithiocarbamat und/oder Dibenzylidithiocarbamat, ferner Alkyl- und Arylxanthogenaten, wie Kaliummethylxanthogenat und Natrium-isopropylxanthogenat sowie die Umsetzung mit den Alkali- oder Erdalkalisalzen der Dibutyldithiophosphorsäure und
- 30 Dioctyldithiophosphorsäure sowie Dodecyldithiophosphorsäure. Die genannten Reaktionen können vorteilhafterweise auch in Gegenwart von Schwefel durchgeführt werden, wobei der Schwefel unter Bildung polysulfidischer Bindungen mit eingebaut wird. Zur Addition dieser Verbindung können

Radikalstarter wie organische und anorganische Peroxide und/oder Azoinitiatoren, zugesetzt werden.

Auch eine Modifikation doppelbindungshaltiger Mikrogele wie z.B. durch Ozonolyse sowie durch Halogenierung mit Chlor, Brom und Jod kommen infrage.

- 5 Auch eine weitere Umsetzung modifizierter Mikrogele wie z.B. die Herstellung hydroxylgruppenmodifizierter Mikrogele aus epoxidierten Mikrogelen wird als chemische Modifikation von Mikrogelen verstanden.

- 10 In einer bevorzugten Ausführungsform sind die Mikrogele durch Hydroxyl-Gruppen insbesondere auch an der Oberfläche davon modifiziert. Der Hydroxylgruppengehalt der Mikrogele wird durch Umsetzung mit Acetanhydrid und Titration der hierbei frei werdenden Essigsäure mit KOH nach DIN 53240 als Hydroxyl-Zahl mit der Dimension mg KOH/g Polymer bestimmt. Die Hydroxylzahl der Mikrogele liegt bevorzugt zwischen 0,1-100, noch bevorzugter zwischen 0,5-50 mg KOH/g Polymer.

- 15 Die Menge des eingesetzten Modifizierungsmittels richtet sich nach dessen Wirksamkeit und den im Einzelfall gestellten Anforderungen und liegt im Bereich von 0,05 bis 30 Gewichtsprozent, bezogen auf die Gesamtmenge an eingesetztem Kautschuk-Mikrogel, besonders bevorzugt sind 0,5-10 Gewichtsprozent bezogen auf Gesamtmenge an Kautschukgel.

- 20 Die Modifizierungsreaktionen können bei Temperaturen von 0-180 °C, bevorzugt 20-95 °C, ggf. unter Druck von 1-30 bar, durchgeführt werden. Die Modifizierungen können an Kautschuk-Mikrogelen in Substanz oder in Form ihrer Dispersion vorgenommen werden, wobei beim letzten Fall inerte organische Lösungsmittel oder auch Wasser als Reaktionsmedium verwendet werden
25 können. Besonders bevorzugt wird die Modifizierung in wäßriger Dispersion des vernetzten Kautschuks durchgeführt.

- Die Verwendung von unmodifizierten Mikrogelen ist insbesondere bei unpolaren thermoplastischen Werkstoffen (A) bevorzugt, wie zum Beispiel bei Polypropylen, Polyethylen und Blockcopolymeren auf Basis von Styrol, Butadien
30 und Isopren (SBR, SIR) sowie hydrierten Isopren-Styrol-Blockcopolymeren (SEBS), und üblichen TPE-Os und TPE-Vs, etc.

Die Verwendung von modifizierten Mikrogelen ist insbesondere bei polaren thermoplastischen Werkstoffen (A) bevorzugt, wie PA, TPE-A, PU, TPE-U, PC, PET, PBT, POM, PMMA, PVC, ABS, PTFE, PVDF, etc.

Der mittlere Durchmesser der hergestellten Mikrogele kann mit hoher
5 Genauigkeit beispielsweise auf 0,1 Mikrometer (100 nm) \pm 0,01 Mikrometer (10 nm) eingestellt werden, so dass beispielsweise eine Teilchengrößenverteilung erreicht wird, bei der mindestens 75 % aller Mikrogel-Partikel zwischen 0,095 Mikrometer und 0,105 Mikrometer groß sind. Andere mittlere Durchmesser der Mikrogele insbesondere im Bereich zwischen 5 bis 500 nm lassen sich mit gleicher
10 Genauigkeit (mindestens Gew.-75 % aller Teilchen liegen um das Maximum der integrierten Korngrößenverteilungskurve (bestimmt durch Lichtstreuung) in einem Bereich von \pm 10 % oberhalb und unterhalb des Maximums) herstellen und einsetzen. Dadurch kann die Morphologie der in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung dispergierten Mikrogele praktisch „punktgenau“ eingestellt und
15 damit die Eigenschaften der erfindungsgemäßen Zusammensetzung sowie der daraus beispielsweise hergestellten Kunststoffe eingestellt werden. Die Herstellung besonders feinteiliger Mikrogele durch Emulsionspolymerisation erfolgt durch Steuerung der Reaktionsparameter in an sich bekannter Weise (s. z.B. H.G. Elias, Makromoleküle, Band 2, Technologie, 5. Auflage, 1992, Seite 99
20 ff).

Die Einstellung der Morphologie der dispergierten Phase der nach dem Stand der Technik durch „in-situ-Reactive Processing“ oder dynamische Vulkanisation hergestellten TPEs ist mit dieser Präzision nicht möglich.

Die Aufarbeitung der so hergestellten Mikrogele kann beispielsweise durch
25 Eindampfen, Koagulation, durch Co-koagulation mit einem weiteren Latexpolymer, durch Gefrierkoagulation (vgl. US-PS 2187146) oder durch Sprühtrocknung erfolgen. Bei der Aufarbeitung durch Sprühtrocknung können auch handelsübliche Fließhilfsmittel wie beispielsweise CaCO_3 oder Kieselsäure zugesetzt werden.

Thermoplastische Werkstoffe (A)

In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung weisen die eingesetzten thermoplastischen Werkstoffe (A) bevorzugt eine Vicat-Erweichungstemperatur von mindestens 50°C, bevorzugter von mindestens 80 °C auf noch bevorzugter von mindestens 100°C auf.

Die Vicat-Erweichungstemperatur wird bestimmt nach DIN EN ISO 306 : 1996.

In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung wird der thermoplastische Werkstoff (A) zweckmäßig ausgewählt aus thermoplastischen Polymeren (A1) und thermoplastischen Elastomeren (A2).

Werden thermoplastischen Polymeren (A1) als Ausgangsmaterial der erfindungsgemäßen Zusammensetzung verwendet, so bilden sich durch das Einarbeiten der erfindungsgemäß verwendeten Mikrogele die thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen.

Werden hingegen thermoplastische Elastomere (A2) als Ausgangsmaterial der erfindungsgemäßen Zusammensetzung verwendet, so bleiben die thermoplastischen Elastomereigenschaften erhalten, und die Eigenschaften der thermoplastische Elastomere (A2) können durch den Zusatz der Mikrogele (B) geeigneter Zusammensetzung und geeigneter Morphologie gezielt, wie unten gezeigt, modifiziert werden.

So lassen sich durch das Einarbeiten der Mikrogele (B) die Eigenschaften der bekannten TPEs, wie TPE-U und TPE-A verbessern, wie insbesondere die Wärmeformbeständigkeit und Transparenz der TPE-Us oder die Ölbeständigkeit der TPE-As.

In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung beträgt der Unterschied der Glasatemperatur zwischen dem thermoplastischen Werkstoff (A) und dem Mikrogel (B) zweckmäßig zwischen 0 und 250°C.

In der erfindungsgemäßen Zusammensetzung beträgt das Gewichtsverhältnis thermoplastischer Werkstoff (A) / Mikrogel (B) zweckmäßig von 1 : 99 bis 99 : 1, bevorzugt von 10 : 90 bis 90 : 10, besonders bevorzugt 20 : 80 bis 80 : 20.

Werden thermoplastischen Polymere (A1) als thermoplastischen Werkstoffe (A) verwendet, beträgt das Verhältnis Gewichtsverhältnis (A1)/(B) bevorzugt 95 : 5 bis 30 : 70.

5 Werden thermoplastischen Elastomere (A2) als thermoplastischen Werkstoffe (A) verwendet, beträgt das Verhältnis Gewichtsverhältnis (A2)/(B) bevorzugt 98 : 2 bis 20 : 80, bevorzugter 95 : 5 bis 20 : 80.

Die Erfindung schließt auch die Verwendung der erfindungsgemäßen thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzung als sogenannter Masterbatch (Konzentrat) für die Einarbeitung in thermoplastische Werkstoffe ein. Solche
10 Masterbatche weisen naturgemäß hohe Mikrogelkonzentrationen auf, wie beispielsweise von mehr als 30 Gew.-%.

Thermoplastische Polymere (A1)

Die in der erfindungsgemäßen thermoplastischen Elastomer-
15 Zusammensetzung einsetzbaren thermoplastischen Polymere (A1) schließen beispielsweise Standard-Thermoplaste, sogenannte Techno-Thermoplaste und sogenannte Hochleistungs-Thermoplaste (Vgl. H.G. Elias Makromoleküle Band 2, 5 Aufl., Hüthig & Wepf Verlag, 1992, Seite 443 ff) ein.

Die in der erfindungsgemäßen Zusammensetzung einsetzbaren
20 thermoplastischen Polymere (A1) schließen beispielsweise unpolare thermoplastische Werkstoffe ein, wie zum Beispiel bei Polypropylen, Polyethylen, wie HDPE, LDPE, LLDPE, Polystyrol etc. und polare thermoplastische Werkstoffe, wie PU, PC, EVM, PVA, PVAC, Polyvinylbutyral, PET, PBT, POM, PMMA, PVC, ABS, AES, SAN, PTFE, CTFE, PVF, PVDF, Polyimide, PA, wie insbesondere PA-
25 6 (Nylon), bevorzugter PA-4, PA-66 (Perlon), PA-69, PA-610, PA-11, PA-12, PA 612, PA-MXD6 etc.

Bevorzugte thermoplastische Polymere (A1), aus denen die erfindungsgemäßen thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen hergestellt werden, schließen ein: PP, PE, PS, PU, PC, SAN, PVC und PA.

Thermoplastische Elastomere (A2)

Die in der erfindungsgemäßen mikrogel-enthaltenden thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzung einsetzbaren thermoplastischen Elastomere (A2) schließen beispielsweise die oben bereits erwähnten, aus dem Stand der Technik bekannten thermoplastischen Elastomere ein, wie die Block-Copolymere, wie Styrol-Block-Copolymere (TPE-S: SBS, SIS, sowie hydrierte Isopren-Styrol-Blockcopolymeren (SEBS), thermoplastische Polyamide (TPE-A), thermoplastische Copolyester (TPE-E), thermoplastische Polyurethane (TPE-U), die genannte Blends aus Thermoplasten und Elastomeren, wie thermoplastische Polyolefine (TPE-O) und thermoplastische Vulkanisate (TPE-V), NR/PP Blends (thermoplastischer Naturkautschuk), NBR/PP-Blends, IIR (XIIR)/PP-Blends, EVA/PVDC-Blends, NBR/PVC-Blends, etc. Weiterhin kann auf die Beschreibung der oben genannten TPEs aus dem Stand der Technik verwiesen werden.

Beispiele der Blockpolymerisate, die erfindungsgemäß als thermoplastisches Elastomer (A2) bevorzugt verwendet werden können, schließen die Folgenden ein:-

Styrolblockcopolymeren (TPE-S)

Der Dreiblock-Aufbau aus zwei thermoplastischen Polystyrol-Endblöcken und einem elastomeren Mittelblock kennzeichnet diese Gruppe. Die Polystyrol-Hartsegmente bilden Domänen aus, d.h. kleine Volumenelemente mit einheitlicher Stoffcharakteristik, die technisch als räumliche, physikalische Vernetzungsstellen für die flexiblen Weichsegmente wirken. Nach der Art des Mittelblocks werden folgende Styrolblockcopolymeren unterschieden: Butadien (SBS)-, Isopren (SIS)- und Ethylen/Butylen (SEBS)-Typen. Durch Verknüpfung über mehrfunktionelle Zentren sind verzweigte Blockcopolymerentypen herstellbar.

Polyether-Polyamid-Blockcopolymeren (TPE-A)

Die Blockcopolymeren auf Basis Polyether(ester)-Polyamid entstehen durch Einfügen von flexiblen Polyether(ester)gruppen in Polyamidmolekülketten. Die Polyether(ester)-Blöcke bilden die weichen und elastischen Segmente, während die harten Polyamid-Böcke die Funktion der thermoplastischen Hartphase übernehmen. Die Hartsegmente erhalten ihre hohe Festigkeit durch eine hohe Dichte an aromatischen Gruppen und/oder Amidgruppen, die durch

Wasserstoffbrückenbildung für die physikalische Vernetzung der beiden Phasen verantwortlich sind.

Thermoplastische Copolyester, Polyetherester (TPE-E)

Thermoplastische Copolyester sind alternierend aus harten
5 Polyestersegmenten und weichen Polyetherkomponenten aufgebaut. Die Polyester-Blöcke, gebildet aus Diolen (z.B. Butandiol-1,4) und Dicarbonsäuren (z.B. Terephthalsäure), werden mit langkettigen Polyethern, die Hydroxyl-Endgruppen tragen, in einer Kondensationsreaktion verestert. Je nach Länge der harten und weichen Segmente können sehr unterschiedliche Härtebereiche
10 eingestellt werden.

Thermoplastische Polyurethane (TPE-U)

Die Blockcopolymere des Polyurethans werden durch Polyaddition von Diolen und Diisocyanaten synthetisiert. Die aus der Reaktion zwischen Diisocyanat und einem Polyol entstehenden Weichsegmente fungieren bei
15 mechanischer Beanspruchung als elastische Komponenten. Die als Vernetzungsstellen dienenden Hartsegmente (Urethan-Gruppen) erhält man durch Reaktion des Diisocyanats mit einem niedermolekularen Diol zur Kettenverlängerung. Wie bei den TPE-S Typen bilden die fein verteilten Hartsegmente Domänen, die eine Quasi-Vernetzung über Wasserstoffbrücken
20 bzw. allgemein über Ordnungszustände bewirken, indem jeweils zwei oder mehr Domänen in Beziehung zueinander treten. Es kann hierbei zu einer Kristallisation der Hartsegmente kommen. Je nach eingesetztem Diol als Ausgangsmonomer unterscheidet man zwischen Polyester-, Polyether- und chemisch kombinierten Polyester/Polyethertypen.

25 Hinsichtlich der zweiten Untergruppe des thermoplastischen TPEs (A2), den Elastomerlegierungen kann zu den Ausführungen verwiesen werden, die oben im Zusammenhang mit dem Stand der Technik gemacht wurden. Erfindungsgemäß anwendbare Elastomerlegierungen schließen beispielsweise die Folgenden ein:

30 EPDM/PP-Blends

Für die Kautschukphase werden in der Regel EPDM- Terpolymere eingesetzt, als Polyolefin wird meist Polypropylen verwendet. Die weiche Phase kann sowohl unvernetzt (TPE-0) als auch vernetzt vorliegt (TPE-V). Bei

überwiegendem PP-Anteil stellt der Thermoplast die kontinuierliche Phase dar. Bei sehr hohem Elastomergehalt kann sich die Struktur auch umkehren, so daß PP verstärkte EPDM-Blends resultieren. Daher deckt diese Klasse von Elastomerlegierungen einen großen Härtebereich ab. Alle Vertreter zeichnen sich durch hohe Beständigkeit gegenüber UV-Strahlung und Ozon sowie gegen viele organische und anorganische Medien aus. Die Resistenz gegenüber aliphatischen und aromatischen Lösungsmitteln ist dagegen schlecht bis mäßig.

NR/PP Blends (thermoplastischer Naturkautschuk)

In ähnlicher Weise wie EPDM kann auch NR mit PP und auch mit PP/PE-Gemischen zu einem thermoplastisch verarbeitbaren Naturkautschuk (TPNR) compoundingiert werden. Die dynamische Vernetzung von NR erfolgt in der Regel in Gegenwart von Peroxiden oberhalb von 170 °C. Im Vergleich zu herkömmlichen NR-Vulkanisaten weisen TPNR-Blends eine deutlich höhere Witterungs- und Ozonbeständigkeit auf.

15 NBR/PP-Blends

Bei diesen Polymerblends ist vor- bzw. teilvernetzter Acrylnitril-Butadien-Kautschuk (NBR) als elastomere Phase in der PP-Hartphase dispergiert. Charakteristische Merkmale dieser Blends sind hohe Beständigkeiten gegenüber Kraftstoffen, Ölen, Säuren und Alkalien sowie gegenüber Ozon und Witterungseinflüssen.

20 IIR (XIIIR)/PP-Blends

Butyl- oder Halobutylkautschuke stellen bei dieser Klasse die elastomeren Phasenbestandteile dar. Auf der Basis eines Dienkautschuks mit unpolarem Charakter (vergleichbar NR/IR) werden hier die ausgezeichneten Permeationseigenschaften von Butylkautschuk gegenüber vielen Gasen für das Eigenschaftsprofil der im Verschnitt mit PP erhältlichen TPE-Blends ausgenutzt.

EVA/PVDC-Blends

Diese basieren auf einem Verschnitt von Ethylen-Vinylacetat-Kautschuk (EVA) und Polyvinylidenchlorid (PVDC) als thermoplastische Phase. Das Eigenschaftsbild im mittleren Härtebereich von 60 bis 80 ShA ist geprägt durch eine gute Öl- und eine hervorragende Witterungsbeständigkeit.

NBR/PVC-Blends

Diese, hauptsächlich zur Verbesserung der Eigenschaften von Weich-PVC hergestellten Polymerblends, stellen Mischungen aus Acrylnitril- Butadien-Kautschuk (NBR) und Polyvinylchlorid (PVC) dar. Insbesondere bei Forderungen nach besserer Öl- bzw. Fettbeständigkeit sind die mit hohen Weichmacheranteilen ausgestatteten Weich-PVC Qualitäten nicht mehr einsetzbar (Weichmacherextraktion). NBR wirkt bei diesen NBR/PVC Blends als polymerer, nicht extrahierbarer Weichmacher und kann mit PVC in nahezu jedem Verhältnis gemischt werden.

Besonders bevorzugte thermoplastische Elastomere (A2) schließen ein:
TPE-U, TPE-A und TPE-V.

Bevorzugte erfindungsgemäße thermoplastische Elastomer-Zusammensetzungen enthalten TPE-U, TPE-A, PA oder PP als thermoplastischer Werkstoff (A) und vernetzte NBR oder SBR-Mikrogele, die OH-modifiziert sein können.

Besonders bevorzugt sind folgende Kombinationen der Komponenten (A) und (B):

Thermoplastischer Werkstoff (A)	Mikrogel (B) auf Basis
TPE-U	SBR (OH-modifiziert) peroxidisch vernetzt
PP	SBR (OH-modifiziert) EGDMA-vernetzt
PP	SBR (nicht modifiziert) DVB-vernetzt
TPE-A	SBR (OH-modifiziert) EGDMA-vernetzt
PP	NBR peroxidisch vernetzt
PA	NBR peroxidisch vernetzt

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen verhalten sich wie thermoplastische Elastomere, d.h. sie verbinden die Vorteile der thermoplastischen Verarbeitbarkeit mit den Eigenschaften der Elastomere wie in der Einleitung im Zusammenhang mit den TPEs aus dem Stand der Technik beschrieben.

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen können zusätzlich mindestens ein übliches Kunststoffadditiv enthalten, wie anorganische und/oder organische Füllstoffe, Weichmacher, anorganische und/oder organische

Pigmente, Flammschutzmittel, Mittel gegen Schädlinge, wie z.B. Termiten, Mittel gegen Marderbiss, etc. und sonstige üblichen Kunststoffadditiven. Diese können in den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen in einer Menge von bis zu etwa 40 Gew.-%, bevorzugt bis zu etwa 20 Gew.-%, bezogen auf die Gesamtmenge der Zusammensetzung enthalten sein.

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen sind erhältlich durch Mischen mindestens eines thermoplastischen Werkstoffes (A) und mindestens eines vernetzten Mikrogels (B), das nicht durch die Anwendung energiereicher Strahlung vernetzt ist.

Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin die Verwendung von vernetzten Mikrogelen (B), die nicht durch die Anwendung energiereicher Strahlung vernetzt sind, in thermoplastischen Werkstoffen (A). Hinsichtlich der bevorzugten Varianten der Komponenten (A) und (B) kann dabei zu den vorstehenden Erläuterungen verwiesen werden.

Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen

Die vorliegende Erfindung betrifft weiterhin ein Verfahren zur Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen durch Mischen mindestens eines thermoplastischen Werkstoffes (A) und mindestens eines Mikrogels (B). Die Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen erfolgt im allgemeinen so, dass das Mikrogel (B) vor dem Mischen mit dem thermoplastischen Werkstoff (A) separat hergestellt wird.

Die erfindungsgemäßen Zusammensetzungen enthaltend (gegebenenfalls) modifiziertes Mikrogel (B) und den thermoplastischen Werkstoff (A) können auf verschiedene Arten hergestellt werden: Zum einen ist selbstverständlich möglich, die Einzelkomponenten zu mischen. Dafür geeignete Aggregate sind beispielsweise Walzen, Mehrwalzenstühle, Dissolver, Innenmischer oder auch Mischextruder.

Als Mischaggregat sind weiterhin die aus der Kunststoff- und Kautschuktechnologie bekannten Mischaggregate (Saechtling Kunststoff Taschenbuch, 24. Ausgabe, S. 61 und S. 148 ff; DIN 24450; Mischen von Kunststoff- und Kautschukprodukten, VDI- Kunststofftechnik, S. 241 und ff.) , wie z.B. Ko-Kneter, Einschnckenextruder (mit speziellen Mischelementen), Doppelschneckenextruder, Kaskadenextruder, Entgasungsextruder, Mehrschneckenextruder, Stiftextruder, Schneckenkneter und Planetwalzenextruder, sowie Vielwellenreaktor geeignet. Bevorzugt werden gleichsinnig drehende Doppelschneckenextruder mit Entgasung (Planetwalzenextruder mit Entgasung) verwendet.

Die weitere Abmischung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen aus (gegebenenfalls) modifiziertem Mikrogel (B) und den thermoplastischen Werkstoffen (A) mit zusätzlichen Füllstoffen sowie gegebenenfalls üblichen Hilfsmitteln, wie oben erwähnt, kann in üblichen Mischaggregaten, wie Walzen, Innenmischern, Mehrwalzenstühlen, Dissolvern oder auch Mischextrudern, durchgeführt werden. Bevorzugte Mischtemperaturen liegen bei Raumtemperatur (23°C) bis 280°C, bevorzugt bei etwa 60°C bis 200°C.

Die Erfindung betrifft weiterhin die Verwendung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen zur Herstellung von thermoplastisch verarbeitbaren Formartikeln sowie die aus den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen

erhältlichen Formartikel. Beispiele derartiger Formartikel schließen ein:

Steckverbindungen, Dämpfungs-, insbesondere Schwingungs- und Stoßdämpfungselemente, akustische Dämpfungselemente, Profile, Folien, insbesondere dämpfende Folien, Fußmatten, Bekleidung, insbesondere

- 5 Schuheinlagen, Schuhe, insbesondere Schischuhe, Schuhsohlen, Elektronische Bauteile, Gehäuse für elektronische Bauteile, Werkzeuge, Dekorative Formkörper, Verbundwerkstoffe, Formteile für Automobile etc.

Die erfindungsgemäßen Formartikel können aus den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen durch übliche Verarbeitungsverfahren für thermoplastische Elastomere hergestellt werden, wie durch Schmelzextrusion, Kalandrieren, IM, 10 CM, und RIM.

Die vorliegende Erfindung wird durch die folgenden Beispiele weiter erläutert. Die Erfindung ist jedoch nicht auf den Offenbarungsgehalt der Beispiele beschränkt.

15

BEISPIELE:1. Herstellung von Mikrogelen (B)5 Herstellungsbeispiel 1:

(NBR-basierendes Mikrogel aus peroxidischer Vernetzung (OBR 1102 C))

Die Herstellung des NBR-Mikrogels OBR 1102 C erfolgt wie in DE 19701487 beschrieben. Man geht von einem NBR-Latex aus. Der NBR-Latex weist folgende Merkmale auf: Gehalt an eingebautem Acrylnitril: 43 Gew.%,
10 Feststoffkonzentration: 16 Gew.%, pH-Wert: 10,8, Durchmesser der Latexteilchen (d_z): 140 nm, Teilchendichte: 0,9984 g/cm³, der Gelgehalt des Latex beträgt 2,6 Gew.%, der Quellungsindex des Gelanteils in Toluol beträgt 18,5 und die Glastemperatur (T_g) beträgt -15°C .

Für die Herstellung von OBR 1102 C setzt man 7 phr Dicumylperoxid (DCP)
15 ein.

Charakteristische Daten des erhaltenen Mikrogels sind in Tabelle 1 zusammengefasst.

Herstellungsbeispiel 2:

20 (SBR-basierendes Mikrogel aus peroxidischer Vernetzung (OBR 1046 C))

Die Herstellung des Mikrogels erfolgte durch Vernetzung eines SBR-Latex mit 40 Gew.% eingebautem Styrol (Krylene 1721 von Bayer France) in Latexform mit 1,5 phr Dicumylperoxid (DCP) und anschließender Pfropfung mit 5 phr Hydroxyethylmethacrylat (HEMA).

25 Die Vernetzung von Krylene 1721 mit Dicumylperoxid erfolgte wie in den Beispielen 1) - 4) der US 6127488 beschrieben, wobei für die Vernetzung 1,5 phr Dicumylperoxid eingesetzt wurden. Der zugrunde liegende Latex Krylene 1721 weist folgende Merkmale auf:

Feststoffkonzentration: 21 Gew.-%; pH-Wert: 10,4; Durchmesser der
30 Latexteilchen: $d_{10} = 40$ nm; $d_z = 53$ nm; $d_{80} = 62$ nm; $O_{\text{spez.}} = 121$;
Teilchendichte: 0,9673 g/cm³, der Gelgehalt des Mikrogels beträgt 3,8 Gew.%,
der Quellungsindex des Gelanteils beträgt: 25,8 und die Glastemperatur (T_g) beträgt $-31,5^{\circ}\text{C}$.

Nach der Umsetzung mit 1,5 phr Dicumylperoxid weist das Produkt folgende charakteristischen Daten auf:

Feststoffkonzentration: 21 Gew.%; pH-Wert: 10,2; Durchmesser der Latexteilchen: d10 = 37 nm; d50 = 53 nm; d80 = 62 nm; Teilchendichte: 0,9958 g/cm³, der
5 Gelgehalt des Mikrogels beträgt 90,5 Gew.%; der Quellungsindex des Gelanteils beträgt: 5,8 und die Glasstemperatur (T_g) beträgt -6,5°C.

Die Hydroxylmodifikation des mit 1,5 phr vernetzten SBR-Latex erfolgt durch Pfropfung mit 5 phr Hydroxyethylmethacrylat. Die Umsetzung mit HEMA, die Stabilisierung und Aufarbeitung des hydroxylmodifizierten Latex erfolgte wie in
10 US 6399706, Beispiel 2, beschrieben.

Die charakteristischen Daten des hydroxylmodifizierten SBR-Mikrogels sind in der Tabelle 1 zusammengefasst.

Vor Einsatz des Mikrogels in TPU wird es in einem Vakuumtrockenschrank der Firma Haraeus Instruments, Typ Vacutherm VT 6130, bei 100 mbar bis zur
15 Gewichtskonstanz getrocknet.

Herstellungsbeispiel 3:

(SBR-basierendes Mikrogel aus Direktpolymerisation; Vernetzung mit DVB (OBR1126E))

20 Die Herstellung dieses Mikrogels erfolgte durch Copolymerisation von 23 % Styrol, 76 % Butadien und 1% Divinylbenzol in Emulsion.

Herstellungsbeispiel 4

25 Mikrogel auf Basis von hydroxylmodifiziertem BR, hergestellt durch direkte Emulsionspolymerisation unter Verwendung des vernetzenden Comonomers Ethylenglykoldimethacrylat (OBR 1118).

30 Es werden 325 g des Na-Salzes einer langkettigen Alkylsulfonsäure (330 g Mersolat K30/95 der Bayer AG) und 235 g des Na-Salzes methylenverbrückter Naphthalinsulfonsäure (Baykanol PQ der Bayer AG) in 18,71 kg Wasser gelöst und in einem 40 l-Autoklaven vorgelegt. Der Autoklav wird 3mal evakuiert und mit Stickstoff beaufschlagt. Danach werden 9,200 kg Butadien, 550 g Ethylenglykoldimethacrylat (90%ig), 312 g Hydroxyethylmethacrylat (96%) und 0,75 g Hydrochinonmonomethylether zugegeben. Die Reaktionsmischung wird

- unter Rühren auf 30°C aufgeheizt. Anschließend wird eine wässrige Lösung bestehend aus 170 g Wasser, 1,69 g Ethylendiamintetraessigsäure (Merck-Schuchardt), 1,35 g Eisen(II)-Sulfat*7H₂O, 3,47 g Rongalit C (Merck-Schuchardt) sowie 5,24 g Trinatriumphosphat*12H₂O zudosiert. Die Reaktion wird durch
- 5 Zugabe einer wässrigen Lösung von 2,8 g p-Menthanhydroperoxid (Trigonox NT 50 der Akzo-Degussa) und 10,53 g Mersolat K 30/95, gelöst in 250 g Wasser gestartet. Nach 5 Stunden Reaktionszeit aktiviert man mit einer wässrigen Lösung bestehend aus 250 g Wasser, in dem 10,53 g Mersolat K30/95 und 2,8 g p-Menthanhydroperoxid (Trigonox NT 50) gelöst sind, nach. Bei Erreichen eines
- 10 Polymerisationsumsatzes von 95-99 % wird die Polymerisation durch Zugabe einer wässrigen Lösung von 25,53 g Diethylhydroxylamin gelöst in 500 g Wasser, abgestoppt. Danach werden nicht umgesetzte Monomeren durch Strippen mit Wasserdampf aus dem Latex entfernt. Der Latex wird filtriert und wie im Beispiel 2 der US 6399706 mit Stabilisator versetzt, koaguliert und getrocknet.
- 15 Die charakteristischen Daten des SBR-Gels sind in Tabelle 1. zusammengefasst.

Herstellungsbeispiel 5

(NBR-basierendes Mikrogel aus peroxidischer Vernetzung (OBR 1102 B))

- 20 Ein NBR basierendes Mikrogel aus peroxidischer Vernetzung wurde wie in Herstellungsbeispiel 1 mit DCP von 5 anstelle von 7 phr hergestellt.

Tabelle 1: Eigenschaften der Mikrogele (B)

Herstell- ungs- beispiel	Produkt- Bezeich- nung	Mikroge- Typ	Ver- netzung [phr]	Dz [nm]	Ospez. [m ² /g]	Dichte [g/cm ³]	Gelge- halt [Gew. %]	QI	Tg [°C]	ΔT_g [°C]	OH- Zahl [mg KOH/ g Pol.]	Säure- zahl
1	OBR 1102 C	NBR	DCP/7	132	462	1,0236	93,7	7,9	-0,5	15,8	16,4	2,3
2	OBR 1046 C	SBR	DCP/1,5	51	117	1,0112	96,3	5,9	4,5	33,8	10,3	8,4
3	OBR 1126E	SBR	DVB/1,0	-	-	-	83,4	14,7	-58,5	10,6	9,5	13,2
4	OBR 1118	BR	EGDMA/ 5%	50	166	0,9245	99,1	7,7	-79	7,6	21,9	3,4
5	OBR 1102 B	NBR	DCP/5	129	478	1,0184	94,3	8,8	-1,5	13,2	18	3,1

In der Tabelle bedeuten:

DCP: Dicumylperoxid

EGDMA: Ethylenglykoldimethacrylat

phr: parts per 100 rubber

5 $O_{\text{spez.}}$: spezifische Oberfläche in m^2/g

d_z : Der Durchmesser \bar{d}_z ist nach DIN 53 206 als der Median- oder Zentralwert definiert, oberhalb und unterhalb dessen, jeweils die Hälfte aller Teilchengrößen liegt. Der Teilchendurchmesser der Latexteilchen wird mittels Ultrazentrifugation bestimmt (W. Scholtan, H. Lange, „Bestimmung der Teilchengrößenverteilung von Latices mit der Ultrazentrifuge“, Kolloid-Zeitschrift und Zeitschrift für Polymere (1972) Band 250, Heft, 8). Die Durchmesserangaben im Latex und für die Primärpartikel in den erfindungsgemäßen Zusammensetzungen sind praktisch gleich, da sich die Teilchengröße der Mikrogelteilchen bei der Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzung praktisch nicht ändert.

QI: Quellungsindex

Tg: Glas temperatur

ΔT_g : Breite des Glasübergangs

Für die Bestimmung von Tg: und ΔT_g wird das Gerät DSC-2 von Perkin-Elmer benutzt.

Quellungsindex QI

Der Quellungsindex QI wurde wie folgt bestimmt:

Der Quellungsindex wird aus dem Gewicht des in Toluol bei 23° für 24 Stunden gequollenen Lösungsmittelhaltigen Mikrogels und dem Gewicht des trockenen Mikrogels berechnet:

$Q_i = \text{Naßgewicht des Mikrogels} / \text{Trockengewicht des Mikrogels.}$

Zur Ermittlung des Quellungsindex läßt man 250 mg des Mikrogels in 25 ml Toluol 24 h unter Schütteln quellen. Das mit Toluol gequollene (nasse) Gel wird nach Zentrifugation mit 20.000 Upm gewogen und anschließend bei 70 °C bis zur Gewichtskonstanz getrocknet und nochmals gewogen.

OH-Zahl (Hydroxylzahl)

Die OH-Zahl (Hydroxylzahl) wird nach DIN 53240 bestimmt, und entspricht der Menge an KOH in mg, die der Essigsäure-Menge äquivalent ist, die bei der Acetylierung mit Essigsäureanhydrid von 1 g Substanz freigesetzt wird.

5

Säurezahl

Die Säurezahl wird wie oben bereits erwähnt nach DIN 53402 bestimmt und entspricht der Menge KOH in mg, die erforderlich ist um ein g des Polymers zu neutralisieren.

10

Gelgehalt

Der Gelgehalt entspricht dem in Toluol unlöslichen Anteil bei 23°C. Er wird wie oben beschrieben bestimmt.

15

Glasübergangstemperatur

Die Glasübergangstemperaturen wurden wie oben erwähnt bestimmt.

Breite des Glasübergangs:

Die Breite des Glasübergangs wurde wie oben beschrieben bestimmt.

20

2. Allgemeine Vorschrift für den Mischprozeß im Innenmischer:

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Zusammensetzungen erfolgt mit einem Laborinnenmischer (Rheocord 90, Mischkammer Rheomix 600 E, Fa. Haake) mit tangierenden Rotoren, Druckluftkühlung und einem Kammervolumen von 350 cm³. Das Mischen erfolgt bei einer Drehzahl von 100 U / min, einer Anfangskammertemperatur von 160 °C und einem Füllgrad von 70 %. Es werden Mischungen mit einem Kautschuk-Mikrogel (B) / thermoplastischen Werkstoff (A) in den angegebenen Verhältnissen von beispielsweise 80 / 20, 70 / 30, 60 / 40, 50 / 50, 40 / 60, 30 / 70, 20 / 80, 10 / 90 hergestellt. Hierzu wird zuerst der Thermoplast in den Mischer gegeben und innerhalb von 4 min aufgeschmolzen. Anschließend wird das Mikrogel zudosiert, der Stempel geschlossen und 8 min gemischt. Hierbei erfolgt ein Anstieg der Temperatur. Das Drehmoment durchläuft ein Maximum mit

30

einem Endplateau. Nach dem Mischen werden optisch homogene Proben entnommen, die etwa die Färbung des Mikrogels aufweisen.

3. Nachweis der Morphologie

5 Der Nachweis der Morphologie erfolgt mit Hilfe von Transmission Elektronen Mikroskopie Aufnahmen (TEM) und mit Hilfe der Atomic Force Microscopy (AFM).

1. TEM:

10 Probenpräparation für die Transmissions-Elektronenmikroskopischen Untersuchungen

Kryo-Ultramikrotomie

Vorgehensweise:

15 Unter Kryobedingungen wurden mittels Diamantmesser Dünnschnitte mit einer Schnittdicke von ca. 70 nm hergestellt. Zur Verbesserung des Kontrastes kann mit OsO₄ kontrastiert werden.

20 Die Dünnschnitte wurden auf Kupfernetze übertragen, getrocknet und im TEM zunächst großflächig begutachtet. Darauf hin wurden mit 80 kV Beschleunigungsspannung bei 12.000 facher Vergrößerung, dargestellte Fläche = 833,7 * 828,8 nm, charakteristische Bildausschnitte mittels digitaler Bildsoftware zu Dokumentationszwecken gespeichert und ausgewertet.

2. AFM: Firma Topometrix Modell TMX 2010.

25 Für die Untersuchung wurden Glanzschnitte angefertigt und in das AF-Mikroskop übertragen. Die Aufnahmen wurden im Layered imaging Verfahren angefertigt.

Bei zu hoher Konzentration des Mikrogels, d.h. bei Überlagerung der Primärpartikel, kann vorher eine Verdünnung erfolgen.

Beispiel 1

(Erfindungsgemäße Zusammensetzung auf Basis PP)

- Das Mikrogel OBR 1118 aus Herstellungsbeispiel 4 wird mit PP Atofina PPH 3060 (hergestellt von ATOFINA) wie unten angegeben vermischt. Die
- 5 Herstellung der Zusammensetzung erfolgt mit einem Laborextruder (ZSK 25, Hersteller Fa. Krupp Werner u. Pfleiderer, Stuttgart; Schneckendurchmesser $d = 25$ mm, $L/d > 38$; Durchsätze: 2,0 bis 5,0 kg/h, Drehzahlen: 100 bis 220 U/min;) mit gleichsinnig laufenden Wellen. Das Mischen erfolgt bei einer Drehzahl von 100 bis 220 U/min, einer Einzugszonentemperatur von 160 °C und einem Durchsatz
- 10 von 5 kg/h. Es werden Mischungen mit einem MG-/ PP-Gewichtsverhältnis von 5/95%, 10/90%, 15/85%, 20/80%, 25/75%, 30/70%, 35/65% hergestellt. Hierzu werden zuerst das PP und MG kontinuierlich über gravimetrische Dosierwaagen in den Extruder dosiert. Im Extruder erfolgt ein Anstieg der Temperatur auf 180 bis 195°C. Nach dem Verarbeiten werden optisch homogene Proben entnommen, die
- 15 etwa die Färbung des Mikrogels aufweisen.

Als Referenz zu den Mikrogel-basierten TPE-V's wird ein konventionell hergestelltes TPE-V (Santoprene Rubber 201-87) von Advanced Elastomer Systems eingesetzt (M1).

- 20 Die erhaltenen Zusammensetzungen/Prüfkörper zeigten folgende Eigenschaften.

Tabelle 2: Ergebnisse der physikalischen Prüfung der untersuchten erfindungsgemäßen MikrogeI/TPE-V-Mischungen (M2 bis M7) sowie des TPE-V (M1)

Material		M 1	M 2	M 3	M 4	M 5	M 6	M 7	M 8
Santoprene Rubber 201-87		100	0	0	0	0	0	0	0
Atofina PPH 3060	[%]	0	95	90	85	80	75	70	65
OBR1118	[%]	0	5	10	15	20	25	30	35
Härte, Sofortprüfung	Shore A	87	-	-	-	96	92	89	86
Zugfestigkeit	[MPa]	15,9	34	30,6	27,1	22,7	19,8	19,2	18,5
Reißdehnung	[%]	530	15	30	57	89	133	210	270
Modul bei 100 % Dehnung	[MPa]	6,9	-	-	-	-	7,4	7,6	7,9

Beispiel 2

(Erfindungsgemäße Zusammensetzung auf Basis PP)

Das Mikrogel aus Beispiel 2 (OBR 1046 C) wird mit einem PP Atofina PPH 3060 (hergestellt von ATOFINA) wie unten angegeben vermischt. Die Herstellung der Zusammensetzung erfolgt mit einem Laborextruder (ZSK 25, Hersteller Fa. Krupp Werner u. Pfleiderer, Stuttgart; Schneckendurchmesser $d = 25$ mm, $L/d > 38$; Durchsätze: 2,0 bis 3,5 kg/h, Drehzahlen: 100 bis 200 U/min;) mit gleichsinnig laufenden Wellen. Das Mischen erfolgt bei einer Drehzahl von 100 bis 220 U/min, einer Einzugszonentemperatur von 165 °C und einem Durchsatz von 5 kg/h. Es werden Mischungen mit einem MG-/ PP-Gewichtsverhältnis beispielsweise von 5/95%, 10/90%, 15/85%, 20/80%, 25/75%, 30/70%, 35/65% hergestellt. Hierzu werden zuerst das PP und MG kontinuierlich über gravimetrische Dosierwaagen in den Extruder dosiert. Im Extruder erfolgt ein Anstieg der Temperatur auf 190 bis 210°C. Nach dem Verarbeiten werden optisch homogene Proben entnommen, die etwa die Färbung des Mikrogels aufweisen.

Als Referenz zu den Mikrogel-basierten TPE-V's wird ein konventionell hergestelltes TPE-V (Santoprene Rubber 201-87) von Advanced Elastomer Systems eingesetzt (M1).

Die erhaltenen Zusammensetzungen/Prüfkörper zeigten folgende Eigenschaften.

Tabelle 3: Ergebnisse der physikalischen Prüfung der untersuchten erfindungsgemäßen Mikrogel/TPE-V-Mischungen (M2 und M3) sowie des TPE-V (M1)

Material		M 1	M 2	M 3
Santoprene Rubber 201-87		100	0	0
Atofina PPH 3060	[%]	0	70	65
OBR1046C	[%]	0	30	35
Härte, Sofortprüfung	Shore A	87	93	88
Zugfestigkeit	[MPa]	15,9	23,2	19,8
Reißdehnung	[%]	530	168	250
Modul bei 100 % Dehnung	[MPa]	6,9	8,7	8,3

Beispiel 3

(Erfindungsgemäße Zusammensetzung auf Basis PP)

Mikrogele (OBR 1126 E) aus Beispiel 3 werden mit einem PP Moplen Q 30 P (hergestellt von Montel Polyolefins) wie unten angegeben vermischt. Die
 5 Herstellung der Zusammensetzung erfolgt mit einem Laborextruder (ZSK 25, Hersteller Fa. Krupp Werner u. Pfleiderer, Stuttgart; Schneckendurchmesser d = 25 mm, L/d > 38; Durchsätze: 2,0 kg/h, Drehzahlen: 100 bis 190 U/min;) mit gleichsinnig laufenden Wellen. Das Mischen erfolgt bei einer Drehzahl von 100 bis
 220 U/min, einer Einzugszonentemperatur von 165 °C und einem Durchsatz von
 10 5 kg/h. Es werden Mischungen mit einem MG-/ PP-Gewichtsverhältnis beispielsweise von 5/95%, 10/90%, 15/85%, 20/80%, 25/75%, 30/70%, 35/65% hergestellt. Hierzu werden zuerst das PP und MG kontinuierlich über gravimetrische Dosierwaagen in den Extruder dosiert. Im Extruder erfolgt ein
 Anstieg der Temperatur auf 175 bis 190°C. Nach dem Verarbeiten werden optisch
 15 homogene Proben entnommen, die etwa die Färbung des Mikrogels aufweisen.

Als Referenz zu den Mikrogel-basierten TPE-V's wird ein konventionell hergestelltes TPE-V (Santoprene Rubber 201-87) von Advanced Elastomer Systems eingesetzt (M1).

Die erhaltenen Zusammensetzungen/Prüfkörper zeigten folgende
 20 Eigenschaften.

Tabelle 4: Ergebnisse der physikalischen Prüfung der untersuchten erfindungsgemäßen Mikrogel/TPE-V-Mischungen (M2 und M3) sowie des TPE-V (M1)

Material		M 1	M 2	M 3
Santoprene Rubber 201-87		100	0	0
Moplen Q 30 P	[%]	0	70	65
OBR 1126 E	[%]	0	30	35
Härte, Sofortprüfung	Shore A	87	88	85
Zugfestigkeit	[MPa]	15,9	16,2	17,8
Reißdehnung	[%]	530	193	327
Modul bei 100 % Dehnung	[MPa]	6,9	9,2	8,9

Beispiel 4

(Erfindungsgemäße Zusammensetzungen auf Basis TPE-U)

Als Mikrogel wird das Mikrogel aus Herstellungsbeispiel 2 (OBR 1046C) verwendet. Als TPU, das mit dem Mikrogel versetzt wird, wird Desmopan 385 ein
5 TPE-U der Bayer AG verwendet.

Die Herstellung der Zusammensetzung erfolgt mit einem Laborextruder (ZSK 25, Hersteller Fa. Krupp Werner u. Pfleiderer, Stuttgart; Schneckendurchmesser $d = 25$ mm, $L/d > 38$; Durchsätze: 2,0 bis 5,0 kg/h, Drehzahlen: 100 bis 220 U/min;) mit gleichsinnig laufenden Wellen. Das Mischen erfolgt bei einer
10 Drehzahl von 100 bis 220 U/min, einer Einzugszonentemperatur von 160 °C und einem Durchsatz von 5 kg/h. Es werden Mischungen mit einem MG-/ TPU-Gewichtsverhältnis von 5/95%, 10/90%, 15/85%, 20/80%, 25/75%, 30/70% hergestellt. Hierzu werden zuerst das TPU und MG kontinuierlich über gravimetrische Dosierwaagen in den Extruder dosiert. Im Extruder erfolgt ein
15 Anstieg der Temperatur auf 195°C. Nach dem Verarbeiten werden optisch und physikalisch homogene Proben entnommen, die etwa die Färbung des Mikrogels aufweisen und transparent sind.

Als Referenz zu den Mikrogel-basierten TPE-U's wird ein konventionell hergestelltes TPU (Desmopan 385) eingesetzt (M1).

20 Spritzguß:

Aus dem erhaltenen Granulat der TPE-U's auf Basis von MG und des reinen Desmopan 385 werden Normprüfkörper-Zug spritzgegossen. Dies erfolgt mit einer Spritzgießmaschine (Typ 320S von Fa. Arburg) bei einer Maschinen-
25 temperatur von 205-215 °C, einem Staudruck von 10 bar und einer Werkzeugtemperatur von 60 °C. Die Verweilzeit der Probe beträgt in der Maschine und im Werkzeug 50 Sekunden. Das Schussgewicht beträgt 29,5 g.

Abb. 1 zeigt eine elektronenmikroskopische Aufnahme des in Beispiel 4 erhaltenen
30 Materials. Man erkennt sehr schön die dispergierten, annähernd kugelförmigen Mikrogele.

Herstellung der Prüfkörper:

Aus allen Proben werden 50% F3-Normprüfstäbe hergestellt. Dies erfolgt für alle Materialien durch Spritzgießen von Prüfplatten. Aus diesen Prüfplatten werden die Probekörper präpariert. Alle Normstäbe besitzen im Kopfbereich eine Breite von 14 mm und Stegbreite von 7 mm. Die Dicke der Normstäbe beträgt 2 mm.

Physikalische Prüfung:

1. Zugversuch

Der Zugversuch der Proben erfolgt an 50% F3-Normprüfstäbe (s. o.) entsprechend DIN 53455. Die Prüfung wird mit einer Universalprüfmaschine (Typ 1445, Fa. Frank) mit optischen Längenaufnehmern durchgeführt. Der Messbereich des Kraftaufnehmers beträgt 0-1000 N. Die Ergebnisse der Messungen sind in der Tabelle 5 zusammengestellt.

Hierbei waren folgende Maschinenparameter vorgegeben:

- Vorkraft 0,1 N
- Geschw. bis Vorkraft 1 mm/min
- Last 1000 N
- Vprüf 400 mm/min

Die Bruchdehnungs- und Bruchspannungswerte der Mikrogel basierten TPE-U's liegen auch bei hohen Beladungen oberhalb der Werte der reinen, konstituierenden TPU-Phase. Die ermittelten Werte sind in Tabelle 2 zusammengefasst.

Shore A- Härte:

Die Prüfkörper wurden als Vergleich zur Raumtemperatur zusätzlich bei +80 °C und bei -2 °C jeweils 64h gelagert und vor der Messung 1h bei RT konditioniert. Im Rahmen der Messgenauigkeit zeigen die Proben mit Mikrogel keine signifikanten Änderungen der Shore A- Härte. Die ermittelten Werte sind in Tabelle 6 zusammengefasst.

Farbbestimmung:

Die Ermittlung der Farbe der Prüfplatten wird nach den DIN Normen DIN 5033 und DIN 6174 mit einem Farbmeßgerät Match Rite CFS57 von der Firma X-Rite GmbH durchgeführt. Die ermittelten Farbwerte sind in Tabelle 6

zusammengefasst. Obwohl die Mikrogel-haltigen Prüfplatten eine Eigenfarbe besitzen, bleiben sie auch bei einem Gehalt von 30 % MG durchsichtig.

Tabelle 5: Ergebnisse der physikalischen Prüfung der untersuchten erfindungsgemäßen Mikrogel/TPU-Mischungen (M2 bis M7) sowie des TPU Desmopan 385 (M1)

Material		M 1	M 2	M 3	M 4	M 5	M 6	M 7
Desmopan 385	[%]	100	95	90	85	80	75	70
OBR 1046 C	[%]	0	5	10	15	20	25	30
Härte , Sofortprüfung	Shore A	87	87	87	87	85	84	84
Härte , 64 h bei + 80 °C gelagert	Shore A	87	85	84	84	82	81	81
Härte , 64 h bei - 21 °C gelagert	Shore A	88	89	88	88	87	87	87
Zugfestigkeit	[N/mm ²]	9,6	19,1	17,9	17,4	16,6	15,8	13,2
Reißdehnung	[%]	160	450	424	385	362	350	310
Farbe L		70,26	56,24	54,35	53,39	51,56	50,25	49,90
Farbe A		-0,86	0,83	1,00	1,44	1,74	2,18	3,13
Farbe B		4,80	10,36	10,77	10,81	11,02	11,18	12,56

Heißluftalterung:

Die Heißluftalterung wurde bei 130 °C und 180 °C je 1h durchgeführt. Die Prüfkörper wurden anschließend nach Aussehen, Form und Farbe beurteilt. Als Vergleich wurden Prüfkörper ohne Heißluftlagerung mit beurteilt. Die Ergebnisse sind in Abbildung 4 gezeigt. Hierbei zeigt sich überraschend, dass durch den Zusatz des Mikrogels die erfindungsgemäßen Prüfkörper formstabiler sind als ohne, wobei die Formstabilität mit steigendem Mikrogelgehalt zunimmt.

Beispiel 5

(Erfindungsgemäße Zusammensetzungen auf Basis TPE-A und Vergleichszusammensetzungen)

Herstellungsverfahren

Die Herstellung der TPE-A's erfolgte mit einem Laborinnenmischer (Rheocord 90, Mischkammer Rheomix 600 E, Fa. Haake) mit tangierenden Rotoren, Druckluftkühlung und einem Kammervolumen von 350 cm³. Das Mischen erfolgte bei einer Drehzahl von 100 U / min, einer Anfangskammertemperatur von 190 °C und einem Füllgrad von 70 %. Es wurden Mischungen mit einem Kautschuk-Mikrogel / Thermoplastverhältnis von 70 / 30 hergestellt (Proben 1 und 2). Hierzu wurde zuerst der Thermoplast (Grilamid L 1120 G) in den Mischer gegeben und innerhalb von 4 min aufgeschmolzen. Anschließend wurde das Mikrogel zudosiert, der Stempel geschlossen und 8 min gemischt. Hierbei erfolgte ein Anstieg der Temperatur (Proben 1 u. 2: T_{max} = 251 °C). Das Drehmoment durchlief ein Maximum. Nach dem Mischen wurden optisch und physikalisch homogene Proben entnommen, die etwa die Färbung des Mikrogels aufwiesen. Dieses Material wurde anschließend granuliert.

Als Referenz zu den erfindungsgemäßen Mikrogel-basierten TPE-A's wurde ein konventionelles TPE-A hergestellt (Probe 5), das das gleiche Kautschuk / Thermoplast-Verhältnis aufwies. Das eingesetzte PA trägt die Bezeichnung (Grilamid L 1120 G) von EMS-GRIVORY und der eingesetzte Nitrilkautschuk trägt die Bezeichnung (Perbunan NT 3465) von BAYER AG. Das eingesetzte Vernetzungsmittel ist ein Dicumylperoxid. Es trägt die Bezeichnung Poly-Dispersion E(DIC)D-40 von der Firma Rhein Chemie Corporation. Es handelt sich um eine 40-%ige Abmischung von DCP in einem EPM Binder. Es wurden 5 phr

der Chemikalie dosiert. Das Mischen dieser TPE-A's erfolgte im gleichen Mischer, jedoch wurde eine Anfangstemperatur von 180 °C, eine Rotordrehzahl von 75 U / min und eine Gesamtmischdauer von 12 min gewählt. Zunächst wurde das Grilamid L 1120 G vorgelegt (63,4 g). Nach dessen Aufschmelzen wurde der NBR Kautschuk (Perbunan NT 3465 (149 g) und das Vernetzungsmittel nacheinander hinzudosiert Poly-Dispersion E(DIC)D-40 (18,6 g) und der Stempel geschlossen. Nach dem Mischen wurden optisch und physikalisch homogene Proben entnommen. Dieses Material wurde anschließend granuliert. Die erhaltenen Morphologie ist in Abbildung 3 a) dargestellt. In Abbildung 3 b) wurde nach Zugabe des NBR Kautschuk (Perbunan NT 3465) zusätzlich 5 phr des Phasenvermittlers Trans-Polyoctenamer (Vestenamer 8012 der Firma Degussa AG) in den Innenmischer dosiert bevor der Vernetzer hinzugegeben wurde.

Als weitere Referenz zu den erfindungsgemäßen Mikrogel-basierten TPE-A's werden reines PA (Grilamid L 1120 G (Probe 3)) und reines NBR Vulkanisat (Perbunan NT 3465 vernetzt mit 5 phr Poly-Dispersion E(DIC)D-40 (Probe 4)) hinzugezogen.

Spritzguß

Aus dem Granulat der TPE-A's und der reinen Thermoplaste wurden Stäbe spritzgegossen. Dies erfolgte mit einer Laborspritzgießmaschine (Injektometer, Fa. Göttfert) bei einer Maschinentemperatur von 230-240 °C, einem Druck von 10 bar und einer Werkzeugtemperatur von 120 °C. Die Verweilzeit der Probe betrug in der Maschine und im Werkzeug circa eine Minute.

Herstellung der Prüfkörper

Aus allen Proben werden S2-Normstäbe präpariert. Dies erfolgt bei den reinen Thermoplastmaterialien (Probe 3) durch Fräsen. Die Normstäbe aller anderen Proben werden ausgestanzt. Alle präparierten Normstäbe besitzen im Kopfbereich nur eine Breite von 10 mm auf, da die spritzgegossenen Rohlinge nur einen Durchmesser von 10 mm besitzen. Die Dicke der Normstäbe beträgt 4 mm.

Physikalische Prüfung

Zugversuch

Der Zugversuch der Proben erfolgt an S2-Normstäben (s. o.) entsprechend DIN 53504. Die Prüfung wird mit einer Universalprüfmaschine (Typ 1445, Fa. Zwick) mit optischen Längenaufnehmern durchgeführt. Der Messbereich des Kraftaufnehmers beträgt 0-2000 N. Die Ergebnisse der Messungen sind in der Tabelle 1 zusammengestellt.

Die Bruchdehnungs- und Bruchspannungswerte der Mikrogel / PA basierten TPE-A's liegen zwischen den Werten der reinen, konstituierenden Elastomer- und Thermoplastphase. Es kann das Eigenschaftsniveau eines konventionell mit den gleichen Polymeren hergestellten TPE-A's (Probe 5) erreicht werden. Bei der Verwendung des Mikrogels OBR1102C (Herstellungsbeispiel 1) mit dem hohen ACN-Gehalt wird das festere TPE-A erzielt.

Quellung

Die Quellung der Proben erfolgt an S2-Normstäben (s. o.) entsprechend DIN 53521 bei einer Temperatur von 125 °C und einer Dauer von 4 d in der Referenzprüfflüssigkeit IRM 903 (Industry Reference Material, stark hydrobehandeltes Schwernaphthendestillat). Nach Ablauf der Einwirkungsdauer werden die Probekörper durch eine Lagerung in ungebrauchtem Prüfmittel innerhalb von 30 min auf 23 °C temperiert.

Die Untersuchungsergebnisse der Ölquellung sind in Tabelle 6 zusammengestellt. Die Ölquellung der Mikrogel / PA basierten TPE-A's ist sehr gering. Die Quellbeständigkeit eines konventionell mit den gleichen Polymeren (PA (Grilamid L 1120 G) von EMS-GRIVORY und (Perbunan NT 3465) von BAYER AG) hergestellten TPE-A's (Probe 5) wird weit übertroffen. Bei der Verwendung des Mikrogels OBR1102C mit dem hohen ACN-Gehalt wird die geringere Ölquellung festgestellt.

Tabelle 6: Untersuchungsergebnisse der physikalischen Prüfung der PA-Proben

Probe	Material	σ_B	ϵ_B	σ_{\max}	ϵ bei σ_{\max}	Volumen- quellung	Gewichts- quellung
Nr.		Mpa	%	MPa	%	Vol.-%	Gew.-%
1	OBR1102B/PA	17,7	136,5	17,7	136,5	2,3	1,9
2	OBR1102C/PA	18,5	110,2	18,5	110,2	1,6	1,3
3	PA (Grilamid L 1120 G)	28,4	81,5	43	7,7	0,9	0,5
4	NBR (Perbunan NT 3465)	3,8	434,7	3,8	434,7	13,7	12,7
5	NBR/PA (Grilamid L 1120 G)/ (Perbunan NT 3465)	14,1	149,7	14,1	149,7	11	10

PATENTANSPRÜCHE

5

1. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung, enthaltend mindestens einen thermoplastischen Werkstoff (A) und mindestens ein nicht durch energiereiche Strahlung vernetztes Mikrogel (B) auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren.

10

2. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Primärpartikel des Mikrogels (B) eine annähernd kugelförmige Geometrie aufweisen.

15

3. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, dass die Abweichung der Durchmesser eines einzelnen Primärpartikels des Mikrogels (B), definiert als

$$[(d1 - d2) / d2] \times 100,$$

20

worin d1 und d2 zwei beliebige Durchmesser eines beliebigen Schnittes des Primärpartikels sind und d1 > d2 ist, weniger als 250 % beträgt.

4. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach Anspruch 3, worin die genannte Abweichung weniger als 50 % beträgt.

25

5. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass die Primärpartikel des Mikrogels (B) eine durchschnittliche Teilchengröße von 5 bis 500 nm aufweisen.

30

6. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Primärpartikel des

Mikrogels (B) eine durchschnittliche Teilchengröße von weniger als 99 nm aufweisen.

- 5 7. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass die Mikrogele (B) in Toluol bei 23°C unlösliche Anteile von mindestens etwa 70 Gew.-% aufweisen.
- 10 8. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass die Mikrogele (B) in Toluol bei 23°C einen Quellungsindex von weniger als etwa 80 aufweisen.
- 15 9. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass die Mikrogele (B) Glasktemperaturen von -100°C bis +50°C aufweisen.
- 20 10. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass die Mikrogele (B) eine Breite des Glasübergangsbereichs von größer als etwa 5 °C aufweisen.
- 25 11. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 10, dadurch gekennzeichnet, dass die Mikrogele (B) durch Emulsionspolymerisation erhältlich sind.
- 30 12. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 11, dadurch gekennzeichnet, dass die thermoplastischen Werkstoffe (A) eine Vicat-Erweichungstemperatur von mindestens 50°C aufweisen.
13. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 12, dadurch gekennzeichnet, dass der thermoplastischen Werkstoff (A) ausgewählt wird aus thermoplastischen Polymeren (A1) und thermoplastischen Elastomeren (A2).

- 5 14. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 13, dadurch gekennzeichnet, dass der Unterschied der Glastemperatur zwischen dem thermoplastischen Werkstoff (A) und dem Mikrogel (B) zwischen 0 und 250°C liegt.
- 10 15. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 14, dadurch gekennzeichnet, dass das Gewichtsverhältnis thermoplastischer Werkstoff (A) / Mikrogel (B) von 1 : 99 bis 99 : 1 beträgt.
- 15 16. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 15, dadurch gekennzeichnet, dass das Gewichtsverhältnis thermoplastischer Werkstoff (A) / Mikrogel (B) von 10 : 90 bis 90 : 10, besonders bevorzugt 20 : 80 bis 80 : 20 beträgt.
- 20 17. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 16, dadurch gekennzeichnet, dass sie zusätzlich mindestens ein übliches Kunststoffadditiv enthält.
- 25 18. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 17, dadurch gekennzeichnet, dass sie durch Mischen mindestens eines thermoplastischen Werkstoffes (A) und mindestens eines nicht durch energiereiche Strahlung vernetztes Mikrogel (B) auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren erhältlich ist.
- 30 19. Thermoplastische Elastomer-Zusammensetzung nach einem der Ansprüche 1 bis 18, dadurch gekennzeichnet, dass das Mikrogel (B) funktionelle Gruppen aufweist.
20. Verwendung von nicht durch energiereiche Strahlung vernetzten Mikrogelen (B) auf der Basis von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren zur Herstellung von thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen.

21. Verfahren zur Herstellung von thermoplastischen Elastomer-
Zusammensetzungen nach einem der Ansprüche 1 bis 19 durch Mischen
mindestens eines thermoplastischen Werkstoffes (A) und mindestens eines
5 nicht durch energiereiche Strahlung vernetzten Mikrogels (B) auf der Basis
von Homopolymeren oder statistischen Copolymeren.
22. Verfahren zur Herstellung von thermoplastischen Elastomer-
Zusammensetzungen nach Anspruch 21, dadurch gekennzeichnet, dass die
10 Herstellung des Mikrogels (B) vor dem Mischen mit dem thermoplastischen
Werkstoff (A) erfolgt.
23. Thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen, erhältlich nach den
Verfahren nach Anspruch 21 oder 22.
- 15 24. Verwendung der thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen nach
einem der Ansprüche 1 bis 19 als Masterbatch zur Einarbeitung in
thermoplastische Werkstoffe.
- 20 25. Verwendung der thermoplastischen Elastomer-Zusammensetzungen nach
einem der Ansprüche 1 bis 19 zur Herstellung von thermoplastisch
verarbeitbaren Formartikeln.
- 25 26. Formartikel, erhältlich durch Formen der thermoplastischen Elastomer-
Zusammensetzungen nach einem der Ansprüche 1 bis 19.

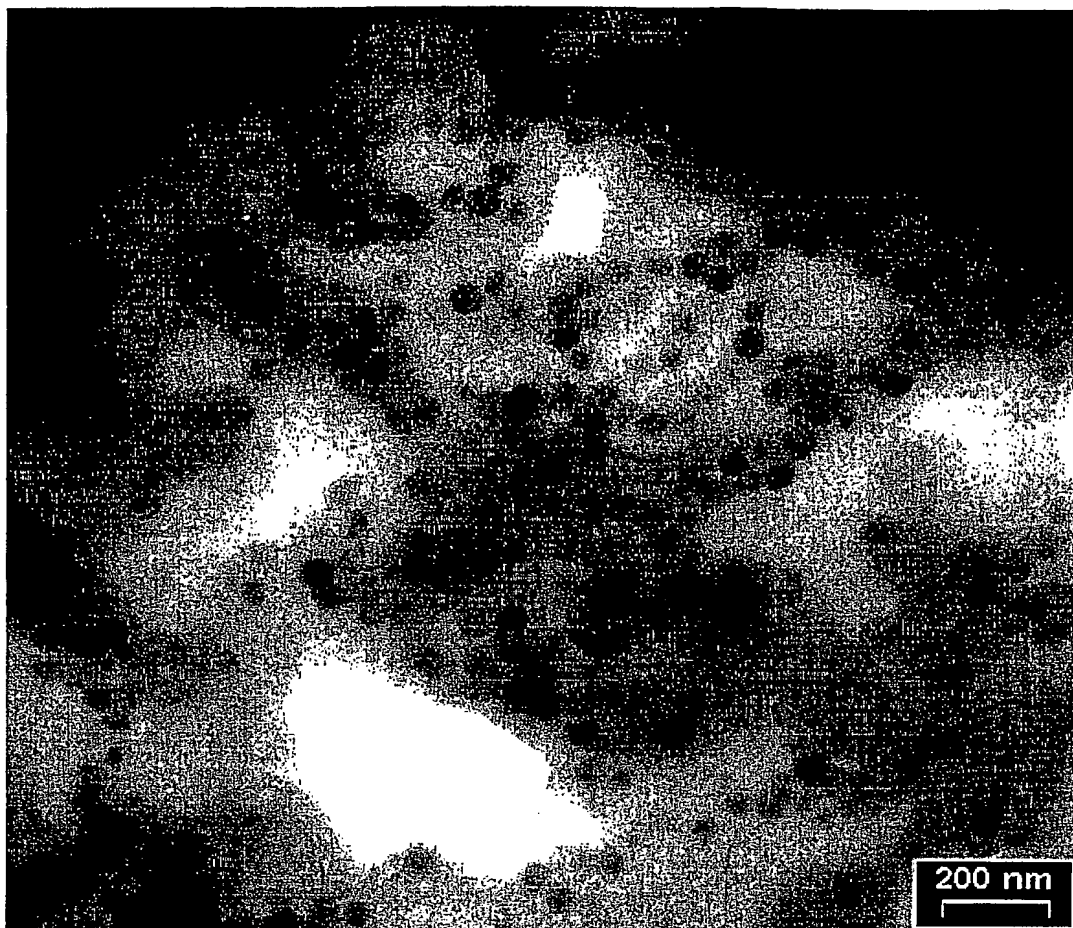


Abbildung 1: Darstellung der Zusammensetzung aus Beispiel 4 (MG/TPE-U); nicht kontrastiert mit OsO_4 Vergrößerung 20.000 fach

BEST AVAILABLE COPY

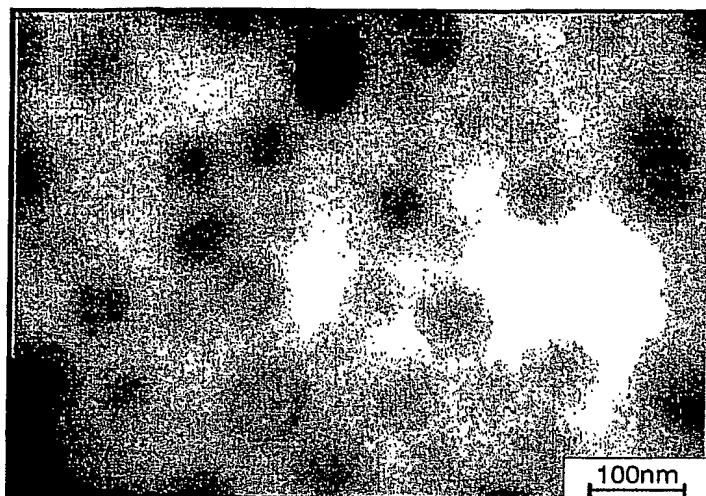
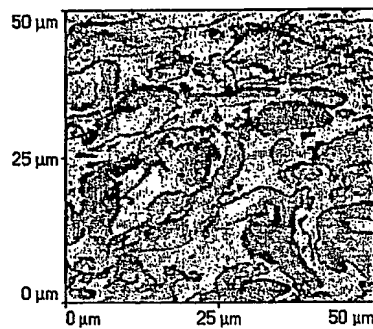
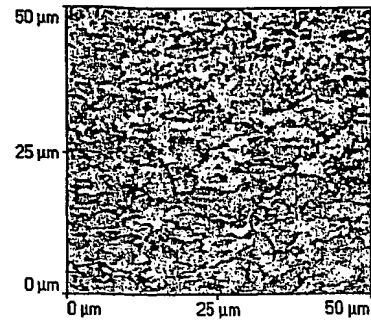


Abbildung 2: Darstellung einer Zusammensetzung aus Beispiel 1 (MG/PP); nicht kontrastiert mit OsO₄; Vergrößerung 30.000-fach



a) ohne Phasenvermittler



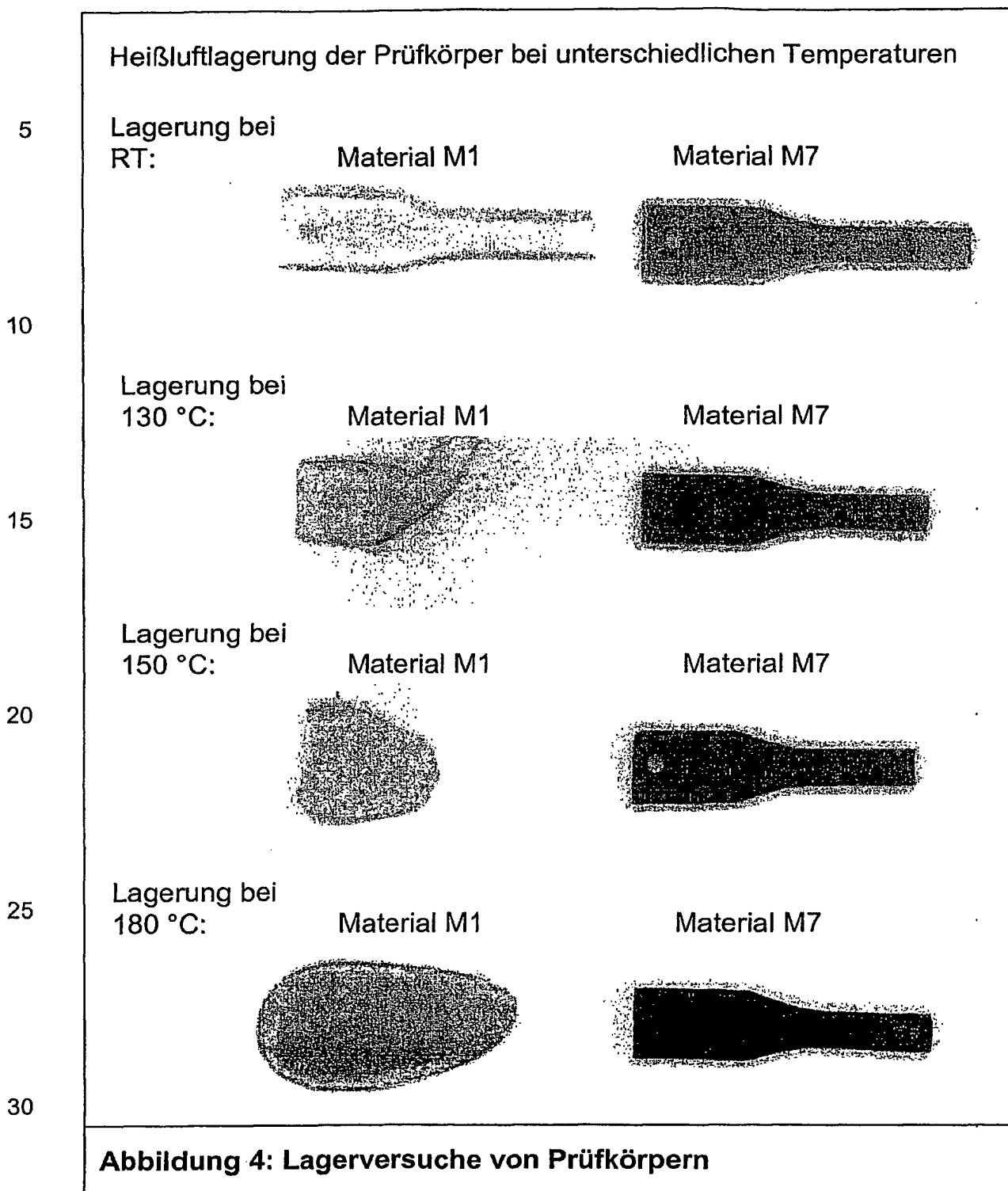
b) mit Phasenvermittler

Abbildung 3 : AFM-Aufnahme eines dynamisch vulkanisierten TPVs aus Beispiel 5 (NBR/PA) (70:30) mit und ohne Phasenvermittler

5

Es ist deutlich zu erkennen, dass in den erfindungsgemäßen Beispielen oben die Mikrogeldomänen, d.h. die Domänen der Elastomerphase, um Größenordnungen kleiner und einheitlicher sind als die durch dynamische Vulkanisation gebildeten Elastomerdomänen herkömmlicher, dynamisch vulkanisierter TPVs, sowohl mit (> 5 bis 30 μm) wie auch ohne Phasenvermittler (> 10 bis 35 μm , Abb. 3)

10



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/052288

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
IPC 7 C08J/20 C08L19/00

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

IPC 7 C08J C08L

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal, PAJ

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	US 5 075 380 A (LINDNER CHRISTIAN ET AL) 24 December 1991 (1991-12-24) column 1, line 7 - column 4, line 8; claims; examples	1-26
X	EP 0 153 587 A (BASF AG) 4 September 1985 (1985-09-04) page 1, line 16 - page 2, line 6 page 4, line 4 - page 6, line 29; claims; examples	1-26
X	EP 0 259 097 A (ROHM & HAAS) 9 March 1988 (1988-03-09) page 1, lines 3-6 page 2, line 61 - page 5, line 28 page 5, line 55 - page 6, line 18; claims; examples	1-26
	-/--	

☒ Further documents are listed in the continuation of box C.

☒ Patent family members are listed in annex.

* Special categories of cited documents:

- *A* document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- *E* earlier document but published on or after the international filing date
- *L* document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- *O* document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- *P* document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- *T* later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
- *X* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- *Y* document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- *&* document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

18 November 2004

Date of mailing of the international search report

29/11/2004

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Otegui Rebollo, J

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

 Inte al Application No
PCT/EP2004/052288

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN vol. 0123, no. 12 (C-523), 24 August 1988 (1988-08-24) & JP 63 081158 A (JAPAN SYNTHETIC RUBBER CO LTD), 12 April 1988 (1988-04-12) abstract	1-21, 23-26
X	----- EP 0 462 471 A (BAYER AG) 27 December 1991 (1991-12-27) page 2, line 32 - page 3, line 6 page 3, line 46 - page 4, line 44; claims; examples	1-26
X	----- EP 0 122 516 A (BAYER AG) 24 October 1984 (1984-10-24) page 1, lines 1-5 page 2, line 1 - page 6, line 8; claims; examples	1-26
X	----- DE 199 21 415 A (INST VERBUNDWERKSTOFFE GMBH) 16 November 2000 (2000-11-16) page 2, lines 5,6 page 2, line 57 - page 3, line 44; claims; examples	1,7-26
X	----- EP 0 656 388 A (ATOCHEM ELF SA) 7 June 1995 (1995-06-07) page 2, lines 1-5 page 2, lines 18-23 page 3, line 27 - page 4, line 57; claims; examples	1-21, 23-26
X	----- EP 0 292 251 A (TORAY INDUSTRIES) 23 November 1988 (1988-11-23) page 2, lines 9-12 page 2, lines 39-63 page 3, line 56 - page 6, line 23; claims	1,7-26
X	----- DE 198 26 343 A (CONTITECH HOLDING GMBH) 16 December 1999 (1999-12-16) column 1, lines 3-6 column 2, line 9 - column 4, line 36; claims; example	1-26
X	----- WO 02/08328 A (BAYER AG ; OBRECHT WERNER (DE)) 31 January 2002 (2002-01-31) page 1, lines 4-6 page 2, line 2 - page 5, line 23; claims; examples	1-26

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No.

PCT/EP2004/052288

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
US 5075380	A	24-12-1991	DE 3743486 A1	13-07-1989
			DE 3881666 D1	15-07-1993
			EP 0321830 A1	28-06-1989
			JP 1203452 A	16-08-1989
			JP 2693531 B2	24-12-1997
EP 0153587	A	04-09-1985	DE 3403576 A1	08-08-1985
			DE 3571452 D1	17-08-1989
			EP 0153587 A2	04-09-1985
			US 4694042 A	15-09-1987
EP 0259097	A	09-03-1988	AU 600967 B2	30-08-1990
			AU 7740287 A	03-03-1988
			BE 1001093 A4	11-07-1989
			BR 8704317 A	19-04-1988
			CA 1332992 C	08-11-1994
			DE 3728685 A1	10-03-1988
			EP 0259097 A2	09-03-1988
			FR 2603292 A1	04-03-1988
			GB 2194541 A	09-03-1988
			IL 83649 A	12-05-1991
			IN 173086 A1	05-02-1994
			IT 1211373 B	18-10-1989
			JP 2651825 B2	10-09-1997
			JP 63061013 A	17-03-1988
			KR 9610847 B1	09-08-1996
			KR 9610836 B1	09-08-1996
			LU 86975 A1	16-12-1987
			MX 168111 B	04-05-1993
			NL 8702010 A	16-03-1988
			NZ 221515 A	26-09-1990
			US 5332782 A	26-07-1994
			US 5457156 A	10-10-1995
			ZA 8706110 A	27-04-1988
JP 63081158	A	12-04-1988	NONE	
EP 0462471	A	27-12-1991	DE 4019799 A1	02-01-1992
			CA 2044743 A1	22-12-1991
			DE 59108167 D1	17-10-1996
			EP 0462471 A2	27-12-1991
			JP 4226154 A	14-08-1992
EP 0122516	A	24-10-1984	US 5237001 A	17-08-1993
			DE 3312542 A1	11-10-1984
			CA 1216088 A1	30-12-1986
			DE 3462147 D1	26-02-1987
			EP 0122516 A1	24-10-1984
			JP 1891749 C	07-12-1994
			JP 6018967 B	16-03-1994
			JP 59189152 A	26-10-1984
DE 19921415	A	16-11-2000	US 4511695 A	16-04-1985
			DE 19921415 A1	16-11-2000
EP 0656388	A	07-06-1995	CA 2136710 A1	27-05-1995
			CN 1109896 A ,B	11-10-1995
			CN 1277099 A	20-12-2000

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP2004/052288

Patent document cited in search report		Publication date	Patent family member(s)	Publication date
EP 0656388	A		DE 69427069 D1	17-05-2001
			DE 69427069 T2	13-09-2001
			EP 0656388 A1	07-06-1995
			JP 2856687 B2	10-02-1999
			JP 7195622 A	01-08-1995
			KR 157660 B1	01-12-1998
			US 5637407 A	10-06-1997
			US 6217961 B1	17-04-2001
			US 5985392 A	16-11-1999
EP 0292251	A	23-11-1988	JP 1849369 C	07-06-1994
			JP 5062901 B	09-09-1993
			JP 63284216 A	21-11-1988
			JP 1016862 A	20-01-1989
			JP 1849375 C	07-06-1994
			JP 5062903 B	09-09-1993
			JP 1016861 A	20-01-1989
			JP 1940781 C	09-06-1995
			JP 6070170 B	07-09-1994
			DE 3885794 D1	05-01-1994
			DE 3885794 T2	19-05-1994
			EP 0292251 A2	23-11-1988
			US 4879328 A	07-11-1989
DE 19826343	A	16-12-1999	DE 19826343 A1	16-12-1999
WO 0208328	A	31-01-2002	DE 10035493 A1	31-01-2002
			AU 7848101 A	05-02-2002
			CA 2416455 A1	17-01-2003
			WO 0208328 A1	31-01-2002
			EP 1307504 A1	07-05-2003
			JP 2004504465 T	12-02-2004
			US 2002077414 A1	20-06-2002

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

 Inter: 1ales Aktenzeichen
PCT/EP2004/052288
A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
 IPK 7 C08J3/20 C08L19/00

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE
 Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
 IPK 7 C08J C08L

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, PAJ

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	US 5 075 380 A (LINDNER CHRISTIAN ET AL) 24. Dezember 1991 (1991-12-24) Spalte 1, Zeile 7 - Spalte 4, Zeile 8; Ansprüche; Beispiele -----	1-26
X	EP 0 153 587 A (BASF AG) 4. September 1985 (1985-09-04) Seite 1, Zeile 16 - Seite 2, Zeile 6 Seite 4, Zeile 4 - Seite 6, Zeile 29; Ansprüche; Beispiele -----	1-26
X	EP 0 259 097 A (ROHM & HAAS) 9. März 1988 (1988-03-09) Seite 1, Zeilen 3-6 Seite 2, Zeile 61 - Seite 5, Zeile 28 Seite 5, Zeile 55 - Seite 6, Zeile 18; Ansprüche; Beispiele ----- -/--	1-26

☒ Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

☒ Siehe Anhang Patentfamilie

* Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :

A Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist

E älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist

L Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)

O Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht

P Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

T Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist

X Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden

Y Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist

Z Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

18. November 2004

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

29/11/2004

 Name und Postanschrift der internationalen Recherchenbehörde
 Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
 Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Otegui Rebollo, J

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	PATENT ABSTRACTS OF JAPAN Bd. 0123, Nr. 12 (C-523), 24. August 1988 (1988-08-24) & JP 63 081158 A (JAPAN SYNTHETIC RUBBER CO LTD), 12. April 1988 (1988-04-12) Zusammenfassung	1-21, 23-26
X	EP 0 462 471 A (BAYER AG) 27. Dezember 1991 (1991-12-27) Seite 2, Zeile 32 - Seite 3, Zeile 6 Seite 3, Zeile 46 - Seite 4, Zeile 44; Ansprüche; Beispiele	1-26
X	EP 0 122 516 A (BAYER AG) 24. Oktober 1984 (1984-10-24) Seite 1, Zeilen 1-5 Seite 2, Zeile 1 - Seite 6, Zeile 8; Ansprüche; Beispiele	1-26
X	DE 199 21 415 A (INST VERBUNDWERKSTOFFE GMBH) 16. November 2000 (2000-11-16) Seite 2, Zeilen 5,6 Seite 2, Zeile 57 - Seite 3, Zeile 44; Ansprüche; Beispiele	1,7-26
X	EP 0 656 388 A (ATOCHEM ELF SA) 7. Juni 1995 (1995-06-07) Seite 2, Zeilen 1-5 Seite 2, Zeilen 18-23 Seite 3, Zeile 27 - Seite 4, Zeile 57; Ansprüche; Beispiele	1-21, 23-26
X	EP 0 292 251 A (TORAY INDUSTRIES) 23. November 1988 (1988-11-23) Seite 2, Zeilen 9-12 Seite 2, Zeilen 39-63 Seite 3, Zeile 56 - Seite 6, Zeile 23; Ansprüche	1,7-26
X	DE 198 26 343 A (CONTITECH HOLDING GMBH) 16. Dezember 1999 (1999-12-16) Spalte 1, Zeilen 3-6 Spalte 2, Zeile 9 - Spalte 4, Zeile 36; Ansprüche; Beispiel	1-26
X	WO 02/08328 A (BAYER AG ; OBRECHT WERNER (DE)) 31. Januar 2002 (2002-01-31) Seite 1, Zeilen 4-6 Seite 2, Zeile 2 - Seite 5, Zeile 23; Ansprüche; Beispiele	1-26

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP2004/052288

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
US 5075380	A	24-12-1991	DE 3743486 A1	13-07-1989
			DE 3881666 D1	15-07-1993
			EP 0321830 A1	28-06-1989
			JP 1203452 A	16-08-1989
			JP 2693531 B2	24-12-1997
EP 0153587	A	04-09-1985	DE 3403576 A1	08-08-1985
			DE 3571452 D1	17-08-1989
			EP 0153587 A2	04-09-1985
			US 4694042 A	15-09-1987
EP 0259097	A	09-03-1988	AU 600967 B2	30-08-1990
			AU 7740287 A	03-03-1988
			BE 1001093 A4	11-07-1989
			BR 8704317 A	19-04-1988
			CA 1332992 C	08-11-1994
			DE 3728685 A1	10-03-1988
			EP 0259097 A2	09-03-1988
			FR 2603292 A1	04-03-1988
			GB 2194541 A	09-03-1988
			IL 83649 A	12-05-1991
			IN 173086 A1	05-02-1994
			IT 1211373 B	18-10-1989
			JP 2651825 B2	10-09-1997
			JP 63061013 A	17-03-1988
			KR 9610847 B1	09-08-1996
			KR 9610836 B1	09-08-1996
			LU 86975 A1	16-12-1987
			MX 168111 B	04-05-1993
			NL 8702010 A	16-03-1988
			NZ 221515 A	26-09-1990
			US 5332782 A	26-07-1994
			US 5457156 A	10-10-1995
			ZA 8706110 A	27-04-1988
JP 63081158	A	12-04-1988	KEINE	
EP 0462471	A	27-12-1991	DE 4019799 A1	02-01-1992
			CA 2044743 A1	22-12-1991
			DE 59108167 D1	17-10-1996
			EP 0462471 A2	27-12-1991
			JP 4226154 A	14-08-1992
			US 5237001 A	17-08-1993
EP 0122516	A	24-10-1984	DE 3312542 A1	11-10-1984
			CA 1216088 A1	30-12-1986
			DE 3462147 D1	26-02-1987
			EP 0122516 A1	24-10-1984
			JP 1891749 C	07-12-1994
			JP 6018967 B	16-03-1994
			JP 59189152 A	26-10-1984
			US 4511695 A	16-04-1985
DE 19921415	A	16-11-2000	DE 19921415 A1	16-11-2000
EP 0656388	A	07-06-1995	CA 2136710 A1	27-05-1995
			CN 1109896 A ,B	11-10-1995
			CN 1277099 A	20-12-2000

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Ir ales Aktenzeichen

PCT/EP2004/052288

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0656388 A		DE 69427069 D1	17-05-2001
		DE 69427069 T2	13-09-2001
		EP 0656388 A1	07-06-1995
		JP 2856687 B2	10-02-1999
		JP 7195622 A	01-08-1995
		KR 157660 B1	01-12-1998
		US 5637407 A	10-06-1997
		US 6217961 B1	17-04-2001
		US 5985392 A	16-11-1999
EP 0292251 A	23-11-1988	JP 1849369 C	07-06-1994
		JP 5062901 B	09-09-1993
		JP 63284216 A	21-11-1988
		JP 1016862 A	20-01-1989
		JP 1849375 C	07-06-1994
		JP 5062903 B	09-09-1993
		JP 1016861 A	20-01-1989
		JP 1940781 C	09-06-1995
		JP 6070170 B	07-09-1994
		DE 3885794 D1	05-01-1994
		DE 3885794 T2	19-05-1994
		EP 0292251 A2	23-11-1988
		US 4879328 A	07-11-1989
DE 19826343 A	16-12-1999	DE 19826343 A1	16-12-1999
WO 0208328 A	31-01-2002	DE 10035493 A1	31-01-2002
		AU 7848101 A	05-02-2002
		CA 2416455 A1	17-01-2003
		WO 0208328 A1	31-01-2002
		EP 1307504 A1	07-05-2003
		JP 2004504465 T	12-02-2004
		US 2002077414 A1	20-06-2002